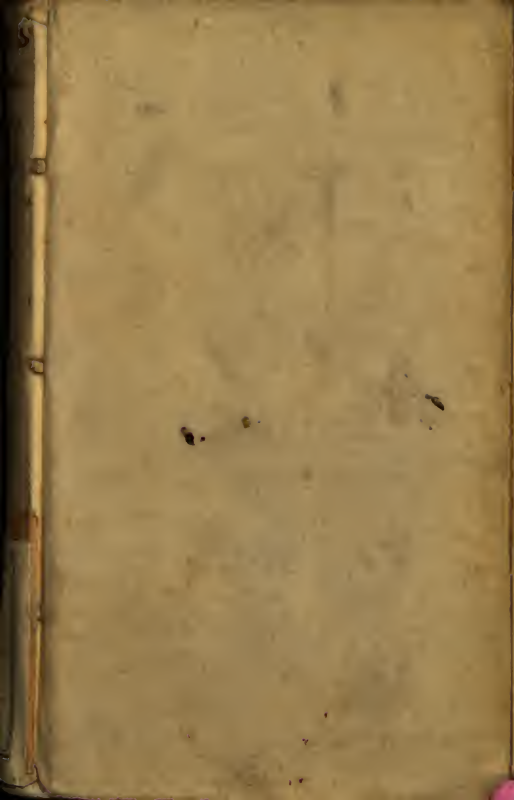




LX-B-15

BIBLIOTECA NAZ.
Vittorio Emanuele III

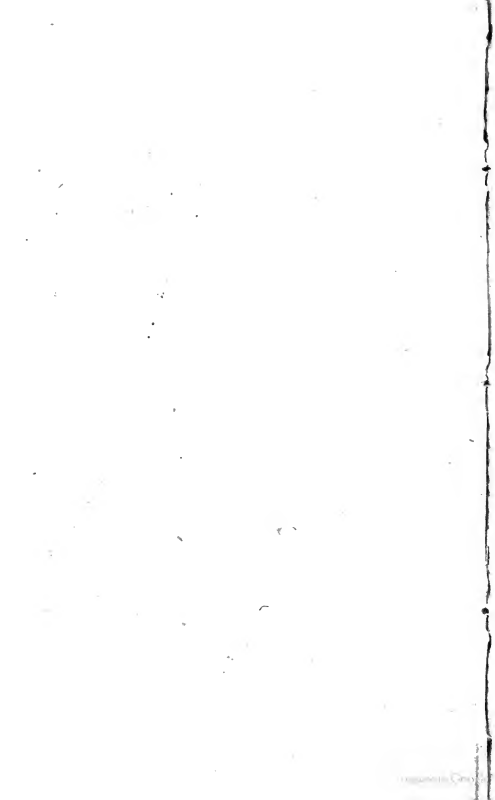
LX

B

15

NAPOLI







SUITE DES
MEMOIRES
DE
MATHEMATIQUE
ET
DE PHYSIQUE,

Tirés des Registres
DE L'ACADEMIE ROYALE
DES SCIENCES,,
DE L'ANNÉE M. DCCXXXV.



A AMSTERDAM,
Chez PIERRE MORTIER
M. DCCXXXIX.

Avec Privilege de N. S. les Etats de Hollande & de West-Fr.



S U I T E D E S
M E M O I R E S
D E L' A C A D E M I E R O Y A L E
D E S S C I E N C E S ,
D E L' A N N É E M . D C C X X X V .



S E C O N D E M E T H O D E
D E D E T E R M I N E R
S I L A T E R R E E S T S P H E R I Q U E O U N O N ,

*Indépendamment des Observations
Astronomiques.*

Par M. C A S S I N I . *

DANS la Méthode que l'on a proposée pour déterminer la figure de la Terre par l'observation de l'inclinaison du rayon visuel dirigé à l'horizon de la Mer en divers sens, on a fait voir que la différence de cette inclinaison observée vers l'Equateur étoit assez sensible pour reconnoître si elle étoit Sphérique ou non, pourvu que la réfraction élevât également la surface de la Mer en tous les sens différens, tant au Midi & au Nord qu'à l'Orient & à l'Occident ; & il y a bien de

* 6 Août 1735.

de l'apparence que cette supposition se vérifiera par l'expérience, si l'on a soin de faire ces sortes d'observations à l'heure du Midi, ou à un assez grand intervalle de tems du lever & du coucher du Soleil pour que les vapeurs n'y puissent causer aucune altération.

Cependant comme dans une recherche d'une aussi grande utilité qu'est celle de la figure de la Terre, on ne sauroit employer trop de moyens pour parvenir à la découvrir, j'ai cru devoir proposer une autre Méthode qui, de même que la précédente, ne suppose aucunes observations astronomiques, & où la réfraction doit faire un effet beaucoup moins sensible.

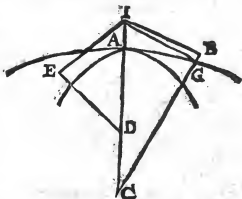
On choisira pour cet effet une Montagne d'où l'on puisse découvrir le sommet à la plus grande distance qui sera possible en deux sens différens, au Nord ou au Midi, & à l'Orient ou à l'Occident.

Il convient, si elle est fort élevée, d'en savoir à-peu-près l'élévation sur le niveau de la Mer, qu'il suffira de déterminer par la hauteur du Barometre; car cette Méthode ne demande pas qu'on connoisse les hauteurs avec précision, mais seulement que l'on connoisse géométriquement les distances entre les lieux requis pour les observations que l'on se propose d'y faire.

On observera donc des deux lieux, l'un placé à l'Orient ou à l'Occident, & l'autre au Midi ou au Nord de cette Montagne, sa hauteur apparente au-dessus de l'horizon rationnel, & l'on ira ensuite sur cette Montagne,

gne, d'où l'on observera la hauteur ou l'abaissement des lieux d'où on l'a découvert; car il n'importe pas non plus pour cette recherche que ces lieux soient élevés ou bas, quoiqu'il convienne mieux qu'ils soient élevés, pour éviter l'effet des réfractions.

Soit AI une Montagne dont le sommet est I ; B le sommet d'une autre Montagne, ou Tour, placée à son égard dans le sens du Méridien, d'où l'on apperçoit le point I , & qui



en soit vu réciproquement; E un autre objet placé à-peu-près à la même hauteur dans le sens de l'Equateur, d'où l'on a apperçu le point I , & qui en a été vu aussi réciproquement; IB , IE , les distances entre le point I & les objets B & E déterminées géométriquement, & que l'on suppose d'abord égales entre elles.

Dans les triangles CBI , DEI , les côtés BI & IE étant connus, & les angles CIB , IBC , EID , DEI , ayant été observés, on trouvera la valeur des angles BCI , EDI . Si ces angles sont égaux entre eux, c'est une preuve que la Terre est Sphérique; s'ils sont inégaux, elle est Elliptique, allongée vers les Poles, si l'angle ICB est plus petit que

l'angle IDE , & applatie au contraire, s'il est plus grand.

On a supposé d'abord que les distances, tant dans le sens du Méridien que dans le sens de l'Equateur, étoient égales; mais cette supposition n'est nullement nécessaire: car si ces distances sont inégales, il suffira de faire, comme la plus petite distance est à la plus grande, ainsi l'angle conclu dans la plus petite distance est à la valeur d'un autre angle que l'on comparera avec le plus grand angle déterminé dans la plus grande distance, ce qui doit donner la même différence que si les observations avoient été faites de part & d'autre à pareille distance.

L'on a aussi supposé que les élévations des points B & E sur le niveau de la Mer étoient égales, ce qui est encore indifférent: car supposé qu'une des observations ait été faite au pied ou au sommet de la Montagne BG , on aura toujours le même angle au centre ICB , il conviendra seulement alors de réduire la distance IB déterminée entre les deux sommets I & B à la distance IG qui n'en diffère pas d'une quantité sensible, à moins que la hauteur GB n'excede de beaucoup celle des Montagnes ordinaires. Car supposant, par exemple, AI & GB de 500 toises, & la distance BI de 57000, l'angle au centre étant alors d'un degré, les angles CIB & CBI seront chacun de $89^{\circ} 30' 0''$, & GI ne différera de BI que de deux toises, qui ne sont que la huitieme partie d'une seconde de la circonférence de la Terre, ce qui est absolument insensible.

Il faut présentement examiner à quel point de précision on peut arriver par cette Méthode.

On supposera pour cet effet qu'on ait trouvé vers l'Equateur trois Montagnes dans la direction requise, de maniere que les deux qui sont à l'égard de la troisieme dans la direction de l'Equateur & du Méridien, en soient éloignées de 56817 toises que l'on supposera mesurer un degré sur l'Equateur. Il est évident que si ces observations sont exactes & exemptes des réfractions, l'angle EDI compris entre les perpendiculaires ID & ED sera le supplément des angles EID , DEI , observés à 180 degrés, & mesurera un arc de l'Equateur d'un degré; & qu'à pareille distance du côté du Nord ou du Midi cet angle ne sera que de $58^{\circ} 44''$: car comme il s'en manque 1202 toises que cet arc ne comprenne un degré entier sur le Méridien que l'on supposera de 58019, convertissant ces 1202 toises en minutes & secondes de degré, on aura $1^{\circ} 16''$ qui mesureront la différence entre la somme des angles DIE , DEI , & des angles CIB , CBI , observés de part & d'autre.

Cette différence est double de celle que l'on a trouvée sur l'Equateur par la premiere Méthode à pareille distance, & doit être par conséquent beaucoup plus sensible dans tous les endroits de la Terre où on l'observera. Mais il faut avouer qu'au-lieu que la premiere ne demande que deux observations faites dans une même lieu par le même instrument, il faut, suivant cette Méthode, les faire en

trois lieux différens , transporter les instrumens, & vérifier dans chaque lieu s'ils ne se sont point dérangés, sans quoi on ne pourroit pas compter sur la précision de ces observations. A l'égard des réfractions, elles y sont beaucoup moins sujettes que celles que l'on apperçoit à l'horizon de la Mer: car au-lieu que dans celles-ci la surface de la Mer paroît toujours plus élevée qu'elle ne l'est en effet, d'une quantité qui monte à la 9^{me} ou 10^{me} partie de l'abaissement apparent du rayon visuel qui s'y termine; la réfraction est nulle ou insensible dans des objets un peu élevés sur l'horizon, & l'on n'y apperçoit point ou fort peu de variétés causées par les vapeurs qui sont à l'horizon. Nous en avons un exemple remarquable dans une Cheminée sise à Charenton, dont le sommet est assez exactement au niveau de l'appartement supérieur de l'Observatoire, & dont l'on se sert pour vérifier les Instrumens. On l'a souvent examinée par le renversement de l'instrument, & on l'a trouvée au vrai niveau sans que la réfraction l'ait élevée dans des tems plus que dans d'autres. Cependant comme il pourroit y avoir une réfraction constante, de laquelle il ne seroit pas possible de s'appercevoir, on pourra s'en assurer en cette maniere.

On observera, par exemple, de quelque endroit éloigné d'où l'on découvre l'Observatoire ou les Tours de Notre-Dame, leur hauteur apparente, & ayant laissé une marque ou signal à l'endroit précis où étoit placé l'instrument, on observera du haut de l'Observatoire ou des Tours de Notre-Dame, la hau-
 teur

teur de ce signal, où l'on pourra faire un feu & poser un fanal pour le distinguer avec plus d'évidence.

La distance entre ces objets étant connue, on aura l'arc de la circonférence de la Terre intercepté entre les deux objets, qui joints aux deux angles qui y ont été observés, doivent faire précisément 180 degrés au cas qu'il n'y ait point de réfractions. Comme cette opération demande que l'instrument soit bien réglé, on pourra le vérifier par le renversement, ou par une autre méthode que l'on pourra pratiquer aisément en bien des endroits. On placera à une distance connue de 100 ou 200 toises, mesurée sur le terrain, deux piquets avec une carte au dessus, de manière qu'ils soient à-peu-près à la hauteur de la Lunette du Quart-de-cercle placée horizontalement.

On élèvera ou abaissera dans la première station le pied du Quart-de cercle, en sorte que le centre de la Lunette rase exactement la partie supérieure de cette carte, & dans cet état on observera la hauteur apparente de la partie supérieure de la carte qui est sur le piquet dans la seconde station. On y transportera ensuite le Quart-de-cercle, & ayant placé son centre à la hauteur précise de cette seconde carte, on observera la hauteur apparente de celle qui est à la première station. Convertissant en secondes la distance entre les deux objets à raison de 15 tois. 5 pieds 1 pouce par seconde, & l'ajoutant à la somme des angles observés, on aura 180 degrés si l'instrument est bien réglé. S'il y a quelque

différence, on la partagera en deux pour avoir l'erreur de l'instrument, qu'il faut retrancher de la hauteur observée pour avoir la véritable si la somme des angles est moindre de 180 degrés, & qu'il faut y ajouter au contraire si elle est plus grande.

Il est aisé de voir qu'il n'est pas nécessaire de connoître avec une grande précision la distance entre les lieux où l'on a observé, puisqu'une erreur de 16 toises sur cette distance, que l'on ne suppose au plus que de 300 toises, n'en peut produire qu'une d'une seconde sur la somme des angles, & d'une demi-seconde sur les divisions de l'instrument.

A l'égard de la hauteur du centre de la Lunette du Quart-de-cercle, qui doit être égale à celle du sommet des piquets, cela demande une plus grande précision, une erreur d'une ligne en produisant une d'une seconde à la distance de 250 toises: mais il est très aisé de la prendre avec une très grande exactitude.

Ayant, par les moyens que nous venons d'indiquer, reconnu s'il y a quelque réfraction dans les objets terrestres élevés sur l'horizon, on trouvera avec assez de précision, au cas qu'ils n'y soient point sujets, si la figure de la Terre est telle qu'elle résulte des Triangles de la Méridienne, puisque quand même on supposeroit dans chacune des observations, une erreur de 10'', & qu'elles fussent toutes en sens contraire, la différence entre l'inclinaison du rayon visuel à la distance d'environ un degré qu'on y doit trouver étant de 1' 10'', il y aura toujours dans la somme des angles

gles observés de part & d'autre une différence de 46 secondes, ce qui est assez sensible pour que l'on puisse s'en appercevoir. On pourroit même par cette méthode trouver avec plus d'évidence que par la première si la Terre est Sphérique ou non, quand même les objets terrestres seroient sujets à quelque réfraction, pourvu que les observations fussent faites à la même distance & à la même hauteur; car la réfraction élevant de part & d'autre les objets d'une égale quantité, on aura des hauteurs apparentes qui différeront des hauteurs véritables d'une quantité à-peu-près égale, ce qui donnera par conséquent la même différence entre la somme des hauteurs observées réciproquement d'un lieu à l'autre.

Une des plus grandes difficultés qui s'y rencontre, est de trouver des objets éloignés qui se voyent réciproquement l'un de l'autre, & qui soient dans la position requise. Il s'en est rencontré un à-peu près dans cette exposition dans le voyage que nous avons fait l'année dernière, qui est la Montagne de Thonn dans les Vosges, d'où nous avons vu le Moulin de Brulé à l'Occident, à la distance de plus de 50000 toises, & que l'on aperçoit aussi de fort loin du côté du Nord. Mais il n'est pas absolument nécessaire que ces objets soient précisément dans la direction du Méridien & d'un parallèle. Car l'on pourra toujours, par la Méthode que j'ai donnée, calculer les axes des différentes Ellipses qui sont dans la direction observée, & savoir par conséquent quelle doit être la dif-

férence entre les sommes des angles observés suivant les différentes directions. En tout cas, on a jugé devoir indiquer cette Méthode, & examiner les avantages & les inconvéniens qu'il peut y avoir dans son exécution, afin qu'on pût l'employer si l'occasion s'en présente, & reconnoître quelle est la figure de la Terre qui en résulte.



NOUVEL ECLAIRCISSEMENT

SUR L'ALUN, SUR LES VITRIOLS,

*Et particulièrement sur la Composition naturelle,
& jusqu'à présent ignorée,*

DU VITRIOL BLANC ORDINAIRE.

PREMIER MEMOIRE.

Par M. LEMERY. *

A considérer la difficulté qu'on éprouve, & les différentes routes qu'il faut tenir pour arriver à la découverte de tout ce qui entre dans la composition de plusieurs mixtes naturels, on diroit que la Nature n'est perpétuellement occupée qu'à se dérober à nos regards, & qu'elle fait pour cela autant d'efforts que nous en faisons de notre côté pour pénétrer dans l'intérieur de ses ouvrages, mal-

* 12 Novemb. 1735.

malgré les obstacles qu'elle nous y fait trouver à chaque pas, & qui sont tels, que quand elle a été forcée de se laisser voir pleinement par quelque endroit, les parties mêmes qui ont été mises en évidence, servent quelquefois à en recouvrir & cacher beaucoup d'autres, qui faute d'être apperçues, sont tout-à-fait ignorées, & par cela même peuvent donner lieu de croire qu'un Mixte qui n'est encore connu qu'en partie, l'est en entier, & qu'il ne contient que ce qu'on y a découvert.

Il suit de la réflexion qui vient d'être faite, que si nous ne nous tenons pas sur nos gardes, les connoissances mêmes que la Chimie nous aura fait, ou nous fera acquérir sur la composition d'un Mixte, toutes sûres & certaines qu'elles seront, pourront nous en imposer sur ce que nous ne savons point encore de ce Mixte, & cela en nous le représentant plus simple qu'il ne l'est en effet, & nous entretenant dans cette erreur, jusqu'à ce qu'un nouveau procédé, souvent indiqué par le hazard, & mis en exécution, separe & dévoile des parties qui n'avoient pu l'être par le premier procédé, & qu'on ne soupçonnoit pas même, ou de se trouver dans le Mixte, ou de s'y trouver dans la quantité où elles y sont.

Pour suivre ce que la réflexion précédente vient de nous suggérer, ou plutôt ce que de nouvelles expériences qui ont fait naître cette réflexion, indiquent naturellement, nous distinguerons dans les Vitriols, & même dans l'Alun,

l'Alun, deux sortes de parties; les unes qui y abondent, & qui en font la base & la vertu principale; les autres qui y sont en moindre quantité, & qui par cela même sont si bien recouvertes & cachées par les premières, que jusqu'ici on ne s'étoit pas même avisé de les y soupçonner, quoiqu'elles y fussent, & sur-tout dans certains vitriols, en une quantité assez grande. Pour arriver à ces parties, & pour donner une idée la plus distincte & la plus complète qu'il est possible de ce qui entre dans la composition des Mixtes qui sont l'objet de ce Mémoire, il faut commencer par celles qui par leur abondance se présentent si fort à découvert, & au-dessus des autres, qu'il n'est pas étonnant qu'elles les cachent, & qu'elles aient été aperçues les premières. Je vais dire un mot de ce qu'on en fait, & j'y joindrai plusieurs réflexions & expériences nouvelles qui ne paroîtront peut-être pas inutiles, tant pour la confirmation de ce qui est connu; & pour une connoissance plus parfaite de ce qui l'est moins, que pour se préserver de l'erreur où les apparences trompeuses de quelques expériences pourroient induire sur la nature du Vitriol blanc ordinaire. Ce préliminaire qui fera un premier Mémoire sur les Vitriols naturels & sur l'Alun, servira à faire mieux comprendre ce que nous avons à dire dans le second, non seulement sur les parties cachées & jusqu'à présent ignorées dans les Mixtes, dont il aura été parlé dans le premier Mémoire; mais encore sur la composition du Vitriol blanc ordinaire, dont la connoissance
 fera

fera une suite de la découverte des parties cachées dont il s'agit.

La Chimie nous apprend que l'acide vitriolique, incorporé dans une matiere grasse, dans du Fer, dans du Cuivre, dans une matiere terreuse, forme un Bitume, un Sel vert, un Sel bleu, un Sel blanc; & l'analyse nous fait connoître que ces mêmes composés que l'Art fait dans nos Laboratoires, la Nature les fait aussi dans les entrailles de la terre, avec le même acide vitriolique, & avec les mêmes matieres propres à recevoir & contenir cet acide.

La propriété inflammable du Souphre commun, est seule une preuve incontestable de la matiere grasse qu'il contient, puisque les seules matieres de cette nature sont inflammables; & dans le tems que la partie grasse de ce bitume enflammé se détruit & se consume, & par-là donne lieu à l'acide qui y est joint, de se débarrasser des liens qui l'envelopoient, on fait que si la vapeur qui s'élève alors du Souphre décomposé, trouve les parois, ou d'un grand entonnoir, ou d'une cloche, ou d'un balon de verre, elle s'y condense, & en découle sous la forme d'un esprit acide qui ne diffère point du tout des esprits d'Alun & de Vitriol, & qui est aussi bien qu'eux un acide vitriolique.

On fait, & l'on verra encore par la suite, que l'Alun poussé par le feu, se réduit en un acide vitriolique, & en une terre blanche. Mais pour l'y réduire totalement, il faut un feu violent continué tel pendant plusieurs jours, au bout desquels on n'obtient,

tient, pour la connoissance de l'Alun, que ce qu'on peut obtenir plus aisément, plus promptement, & sans le secours du feu, avec du sel ou de l'huile de Tartre par défaillance, versée sur une dissolution d'Alun, dont les acides abandonnent aussi-tôt leur matrice terreuse pour le Sel alkali; & cette terre livrée à elle-même; & sans dissolvant, se précipite au fond du vaisseau, où elle se laisse voir en plein; & à l'égard de l'acide de l'Alun engagé dans le sel de Tartre, il forme avec lui un Tartre vitriolé ou *Arcanum duplicatum*, ce qui caractérise & fait parfaitement connoître la nature de cet acide: car celui auquel on a donné le nom de *vitriolique*, est seul capable de faire avec un Sel fixe alkali; un Sel moyen, de la nature du Tartre vitriolé, ou de l'*Arcanum duplicatum*; & les acides du Nitre ou du Sel commun, produisent en cas pareils, des Sels moyens tout différens.

Le sel de Tartre mêlé de même avec une solution de Vitriol vert, ou de Vitriol bleu, devient aussi un *Arcanum duplicatum*, & déclare par-là le caractère de l'acide de ces deux Vitriols, déjà connus par leur distillation. Mais ce Sel alkali ne manifeste pas aussi évidemment la base métallique de ces Vitriols, qu'il fait la base terreuse de l'Alun: car il ne produit avec le Vitriol vert, qu'une espèce de *coagulum* verdâtre, & avec le Vitriol bleu, un *coagulum* bleuâtre: ce qui reste même dans la cornue, après la distillation de ces deux Vitriols, indépendamment des Sels, qu'on peut tirer par la lotion de
cette

cette masse restante, est encore mêlé d'acides, c'est une espece de rouille dans laquelle le métal ne se fait pas voir aussi à découvert, que le fait la terre blanche qui reste après la distillation de l'Alun. C'est-là ce qui avoit fait ignorer la nature du *caput mortuum* du Vitriol vert, qu'on ne regardoit, après en avoir tiré par la lotion tout le sel qui y étoit resté, que comme une simple terre, qui portoit même le nom de *Terre douce de Vitriol*. Mais prévenu par la composition & l'analyse du Vitriol vert artificiel, que la prétendue terre qui reste après la distillation du Vitriol vert naturel, étoit un Fer véritable, trop chargé encore d'acides pour donner passage en cet état à la matiere magnétique, & pouvoir être attiré par une lame d'Acier aimantée; pour me convaincre davantage de cette vérité, & pour en avoir une espece de démonstration, je pouffai en 1706, par un feu de fonte très violent, une portion de ce qu'on appelle *Terre douce de Vitriol vert*, & cela jusqu'à l'expulsion totale ou presque totale de ses acides, & j'eus par-là une matiere noire & ferrugineuse, qui redevint aussi attirable par l'Aiman qu'elle l'avoit été avant que d'avoir été pénétrée par des acides.

J'ai fait voir en 1707 que le Vitriol bleu, poussé de même par un feu de fonte, se réduit en une masse fondue, grise en dessus, & rougeâtre en dessous, qui du moins pour la plus grande partie est du Cuivre. J'eusse pu, sans le secours du feu, & par une voye plus courte, plus facile, & usitée en pareil cas, n'assurer du Cuivre qui fait la base du Vi-

Mém. 1735. R triol

triol bleu, & cela en présentant une plaque de Fer à une dissolution de Vitriol bleu, dont les acides abandonnent le Cuivre pour le Fer qui se présente, & dont ils se chargent en place du Cuivre qu'on trouve précipité au fond du vaisseau.

C'est parce que le Cuivre dissout par un acide cède toujours sa place au Fer qu'on présente à cet acide, que quand une masse de Vitriol vert contient un alliage de Cuivre, ou plutôt de Vitriol bleu, & qu'on frotte une lame de Fer avec ce Vitriol, il s'y forme aussi-tôt une trace d'un jaune foncé ou rougeâtre, qui n'est autre chose que du Cuivre précipité & étendu sur la lame de Fer, dont une petite portion, répondante à celle du Cuivre précipité, s'est unie dans le tems de sa précipitation, aux acides qui le tenoient dissout auparavant.

Peut-être dira-t-on, que comme les Sels n'agissent qu'autant qu'ils sont dissous, & que le Vitriol dont on frotte la lame de Fer ne l'est pas, on ne conçoit pas comment lors de ce frottement il se feroit à la fois une dissolution de Fer par les acides du Vitriol, & une précipitation du Cuivre que ces acides auroient abandonné.

Mais on concevra le tout, si l'on fait attention qu'aucun Sel crySTALLISÉ ne conserve une si grande quantité de parties aqueuses que le Vitriol vert dans une masse duquel il y a plus de moitié d'eau, ce qui suffit pour mettre en action, dans le tems du frottement, les acides qui étoient chargés de parties cuivreuses.

Pour

Pour revenir présentement au Vitriol vert naturel, si l'on veut un moyen plus aisé que celui du feu pour reconnoître dans l'instant le Fer qui fait la base de ce Vitriol, & de tous ceux soit naturels, soit artificiels, où le Fer est entré plus ou moins abondamment, en voici un dont je ferai usage dans la suite, & qui est dû à une découverte chimique que j'ai faite & publiée en 1707. J'y ai fait voir incontestablement que la couleur noire qui résulte subitement du mélange du Vitriol vert, avec plusieurs matieres végétales, telles que la Noix de galle, ne venoit que de la prompte révivification du Fer contenu dans ce Vitriol; que de cette révivification naissoit aussi-tôt une espece de teinture de Fer parfaitement semblable à celle qui se fait avec la limaille de Fer ou d'Acier, & plusieurs sucS végétaux; que la Noix de galle sans Vitriol vert, & seulement avec le Fer qui est la partie de ce Vitriol qui produit la couleur noire, formoit une pareille teinture, qui est de l'Encre; que quand le Fer a été infiniment divisé, & qu'il n'a point acquis d'acides, ou qu'il a été privé de ceux qu'il contenoit auparavant, il est naturellement très noir en cet état, & que c'est ainsi, c'est-à-dire, sous la forme d'une poussiere très noire, qu'il se présente dans la plupart des teintures ferrugineuses faites avec des sucS végétaux; que le Vitriol bleu ni aucune autre dissolution métallique, que celle du Fer, ne font d'Encre avec la Noix de galle, & que toutes les dissolutions de Fer faites avec quelques acides que ce puisse être, font

toujours de l'Encre quand on leur présente quelques-unes des matieres végétales propres à cet effet. D'où l'on peut conclurre, sans crainte de se tromper, que le noir qui se répand tout d'un coup dans une liqueur ou sur une matiere saline, par le mélange d'une décoction de Noix de galle, est un indice certain du Fer contenu dans cette matiere ; & l'on verra dans la suite que le degré de noir produit par le Vitriol, est plus ou moins fort, suivant que le Fer qui en fait la base y est en plus ou moins grande quantité, c'est-à-dire, suivant qu'il y est mêlé avec plus ou moins d'autres parties qui en font aussi la base.

A ce léger extrait du Mémoire que j'ai donné il y a 28 ans sur les Encres vitrioliques, j'ajouterai une expérience faite depuis ce Mémoire, & qui toute simple qu'elle est, m'a paru mériter d'être rapportée, tant pour servir de preuve complete à ce qui a été dit sur la couleur noire que le Fer acquiert par la seule division, que pour l'utilité dont le produit de cette expérience peut être dans la pratique de la Médecine.

Prenez de la limaille de Fer; mettez-en à discrétion dans un pot de terre non vernissé; versez dessus de l'eau claire, de maniere qu'elle surpasse de trois ou quatre doigts le dessus de la limaille. Remuez cette limaille tous les jours ou tous les deux jours avec une spatule de Fer, pour empêcher la réunion des grains ferrugineux qui arrive souvent alors, & qui est telle, qu'on a bien de la peine, à force de coups de marteau, de réduire en
 poudre

poudre le corps dur & solide formé par la réunion de tous ces grains métalliques. A mesure que l'eau qui est au-dessus du Fer, ou s'évapore, ou s'y incorpore, & en augmente le volume, car l'un & l'autre arrivent, versez-y de nouvelle eau qui surnage toujours le haut de la masse du Fer, qui ne manqueroit pas de se rouiller, si l'eau cessoit de le recouvrir, & permettoit à l'air de le frapper immédiatement. Continuez la même manœuvre, & remettez toujours de nouvelle eau sur la limaille jusqu'à ce qu'elle ait perdu sa forme brillante & métallique, & qu'elle soit devenue une poussière très fine, & si noire que l'Encre ne l'est pas davantage, & que quand on y touche, les doigts se teignent presque aussi fortement de noir que s'ils avoient été trempés dans de l'Encre.

On voit assez que cette expérience fournit une preuve incontestable de la couleur noire dont le Fer est susceptible, quand il a acquis un certain point de division. A l'égard de l'utilité dont ce métal ainsi alkoolisé peut être pour la Médecine, comme les plus grands Médecins préfèrent, & avec raison, la simple Limaille de Fer ou d'Acier à tous les Crocus de Mars, & sur-tout à ceux qui ont passé par le feu, & qui ont perdu par cet agent toute leur vertu médicinale; ce que j'ai prouvé clairement dans les Mémoires de l'Académie de l'année 1713 *; la seule préparation qu'on demande à la limaille de Fer ou d'Acier, c'est d'être réduite en parties

* Page 41.

parties plus subtiles qu'elle ne l'est sous sa forme de limaille, & cela pour n'être point en état de choquer rudement par la masse & l'espece de tranchant de chacune de ses parties, les fibres de l'estomac, & pour donner par le nombre des surfaces que la division lui aura fait acquérir, plus de prise sur elle-même aux suc de l'estomac. Or la limaille convertie dans la poudre noire dont il s'agit, est premierement aussi attirable par l'Aiman qu'elle l'étoit auparavant, ce qui marque qu'elle est toujours essentiellement la même, & que rien de nouveau & de capable d'interrompre le cours de la matiere magnétique dans ses pores ne s'y est introduit. Cette limaille uniquement travaillée par l'eau commune, ne devient donc différente de ce qu'elle étoit que par la finesse extrême de ses parties, qui ne pourroit être rendue telle par aucun instrument mécanique qu'après beaucoup de tems & de peine, encore n'en viendrait-on peut-être pas à bout. Quoi qu'il en soit, je fais avec succès un très grand usage de cette préparation medicinale du Fer à la dose de sept à huit grains chaque jour.

Le prix & la rareté du *Chalcitis* ou Vitriol rouge ne m'ont pas permis de faire, du moins en grand, certaines expériences que la curiosité auroit pu suggérer sur ce Vitriol. C'est pour cela qu'au-lieu d'en faire d'abord la distillation pour distinguer la nature de son acide, & de pousser ensuite le résidu de la distillation par un feu de fonte pour reconnoître la base de ce Vitriol, j'en fis fondre il y a plusieurs années cinq ou six petits morceaux
suc-

ſucceſſivement au Miroir ardent de ſen M. le Duc d'Orléans, & chacun de ces petits morceaux, qui étoient d'un rouge brun, ſ'y réduiſirent en une petite boule noire ferrugineuſe, & très aiſément attirable par le couteau aimanté; ce qui annonce déjà parfaitement qu'au moins la plus grande partie de la matrice du Vitriol rouge naturel eſt du Fer. J'ai eu depuis un autre morceau de vrai *Chalcitis*, où l'on appercevoit à la fois des traces de vert, de blanc, de jaune & de rouge. J'ai ſéparé autant que je l'ai pu, & j'ai mis à part quelques parties vertes, blanches & jaunes de cette maſſe, & j'ai jetté ſur chacune de ces petites portions de différentes couleurs, un peu de décoction de Noix de galle, qui a fait à l'inſtant avec toutes, de l'Encre d'un noir parfait, & telle qu'une diſſolution de pur Fer, ou de Fer très peu mélangé d'autres parties, eſt capable d'en produire avec la Noix de galle. J'ai verſé de plus de l'huile de Tartre par déſaillance ſur une diſſolution d'un petit morceau du même *Chalcitis*, dont je n'avois pas ſéparé les parties de différentes couleurs, & qui les contenoit toutes, mais beaucoup plus de parties blanches que d'autres, comme le reſte de la maſſe: il ſ'eſt fait auſſi-tôt une eſpece de caillé verdâtre, de même que quand on jette de l'huile de Tartre ſur la ſolution du Vitriol vert, ou de celui qui a été calciné en blancheur.

La couleur noire, & le degré de noirceur qui réſulte du mélange de la décoction de Noix de galle & de notre *Chalcitis* de diffé-

rentes couleurs , confirme parfaitement ce que la premiere expérience faite sur un autre *Chalcitis* plus rougeâtre par-tout , & fondu au Miroir ardent , avoit déclaré , c'est-à dire que la matrice , ou du moins que la matrice principale du *Chalcitis* , c'est du Fer ; car si le Fer n'y entroit qu'en petite quantité par rapport à d'autres parties , la couleur noire que donne ce Vitriol ne seroit pas , à beaucoup près , aussi forte qu'elle l'est.

La couleur verte que produit l'huile de Tartre versée sur le dernier *Chalcitis* , est encore une confirmation parfaite de la même vérité ; car il n'y a que le Vitriol vert , c'est-à-dire , celui qui contient un acide vitriolique , & une base ferrugineuse , qui fasse de même un *coagulum* verdâtre avec l'huile de Tartre , & cela lors même que ce Vitriol est devenu blanc par la calcination ; & l'on verra par la suite que lorsque le Fer ne fait qu'une petite partie de la base du Vitriol , l'huile de Tartre ne le précipite plus sous une couleur verte ; ce qui prouve que puisque le *Chalcitis* produit un caillé verdâtre avec l'huile de Tartre , le Fer domine beaucoup dans la composition de sa base.

Enfin l'examen des différentes couleurs de notre dernier *Chalcitis* conduit non seulement à la connoissance de sa composition , mais encore à celle de la maniere dont il a acquis sa forme particuliere dans les entrailles de la terre ; car la couleur verte , la jaune & la rouge dont il est parsemé en quelques endroits , & le blanc qui domine dans ce Vitriol , marquent qu'il étoit originairement
vert ,

vert, & que la calcination l'a fait d'abord devenir blanc, à l'exception de quelques parties qui ont encore conservé leur première couleur, de même que les parties du Vitriol vert ne le deviennent par le feu ou à l'air que les unes après les autres, en telle sorte que si, par exemple, on calcine lentement, soit au feu, soit au Soleil, un morceau de Vitriol vert, & qu'après un certain tems requis pour la calcination de la plus grande partie de ce morceau de Vitriol, on l'examine, on trouvera que presque tout le Vitriol vert sera devenu blanc, mais entremêlé de quelques parties vertes qui cesseront de l'être par la continuation de la calcination : & comme ce Vitriol, devenu tout-à-fait blanc, forme toujours, ainsi qu'il a déjà été remarqué, un *coagulum* verdâtre avec l'huile de Tartre, ce qui seul pourroit servir, comme on le fera voir incessamment, de preuve convaincante que ce Vitriol blanc étoit originairement vert, quand on ne le sauroit pas d'ailleurs ; de même aussi le *coagulum* verdâtre qui résulte du mélange de la portion blanche de notre *Chalcitis* avec de l'huile de Tartre, suffiroit pour faire voir incontestablement que cette portion blanche étoit auparavant verte, & cela indépendamment des marques verdâtres qui sont dans ce *Chalcitis*, & qui indiquent ce qu'étoient les parties qui ne sont plus de la même couleur. Or si ce *Chalcitis* est originairement du Vitriol vert, comme nous savons que ce dernier Vitriol, en devenant blanc, & même rouge, conserve toujours la même nature d'acides & la même ba-

R. 5. se,

se, nous pouvons dire la même chose de notre *Chalcitis*, & par conséquent que puisque le Vitriol vert naturel est composé d'un acide vitriolique, & d'une matiere ferrugineuse qui en fait la base principale, notre *Chalcitis*, qui a d'abord été Vitriol vert, contient aussi les mêmes principes.

Enfin le jaune clair, & le jaune plus foncé, ou le rouge, qu'on remarque en plusieurs endroits de notre masse de *Chalcitis*, sont les deux derniers états où quelques parties de notre *Chalcitis*, vertes d'abord, blanches ensuite comme les autres, sont enfin arrivées les premières par la continuation du feu de la calcination, où elles ont été plus exposées que les autres dans les entrailles de la terre; ce qui se rapporte parfaitement avec ce que nous observons tous les jours dans nos Laboratoires, lorsqu'on calcine du Vitriol vert, qui commence toujours par devenir blanc, & dont les parties qui se trouvent les plus à portée de la chaleur, de blanches deviennent rouges, pendant que celles qui sont plus éloignées de l'action du feu, ne sont encore que blanches. Et comme les parties du Vitriol vert calciné qui sont encore blanches, deviennent rouges comme les autres, quand on continue toujours la calcination; de même y a-t-il lieu de croire que si notre *Chalcitis* fût demeuré plus longtems dans le lieu où la Nature l'avoit déjà préparé jusqu'à un certain point, elle auroit achevé son ouvrage, & toutes, ou presque toutes les parties blanches de ce *Chalcitis*, n'auroient pas manqué de devenir rouges comme les premières: &
en

en effet j'ai éprouvé qu'en faisant sur une portion de ce *Chalcitis*, ce que la Nature y auroit fait, c'est-à-dire, en le calcinant de nouveau, la blancheur de ses parties s'est évanouïe, & le jaune, & le rouge lui ont succédé.

On voit par ce qui a été dit sur le Souphre commun, & sur les Sels vitrioliques que nous venons d'examiner, que ce que les expériences nous ont appris jusqu'ici sur les principes, ou les matériaux dont ils sont formés, est d'autant plus certain qu'il est vérifié à la fois par la voye de l'analyse, & par celle de la composition, dont la réunion & l'accord sur un même mixte, sont toujours un sûr garant de la vérité. Il eût été à souhaiter que le Vitriol blanc ordinaire se fût laissé appercevoir de même par la Chimie, qui nous a laissé ignorer jusqu'ici les substances dont il est composé, & dont il tire les propriétés qui lui sont particulieres : on ne seroit pas tombé au sujet de ce Vitriol, dans une erreur où j'ai donné comme les autres, dans un Mémoire imprimé dans le Tome de l'Académie de l'année 1707.

Il a déjà été dit que le Vitriol vert n'avoit besoin que de calcination pour devenir blanc, d'où l'on a conclu que le Vitriol blanc ordinaire n'est qu'un Vitriol vert calciné en blancheur dans les entrailles de la terre. Il est vrai, & nous venons de faire voir, qu'on trouve quelquefois des morceaux de *Chalcitis*, dont la plus grande partie est blanche, & n'est devenue telle que par la calcination qu'elle a reçue de la Nature, & au moyen

de laquelle l'Art convertit aussi le Vitriol vert en Vitriol blanc. Mais j'ai reconnu par les expériences suivantes, que cette espece de Vitriol blanc est tout-à-fait différente du Vitriol blanc ordinaire, & l'on reconnoitra d'où part cette différence, lorsque nous ferons voir la composition du Vitriol blanc ordinaire. En attendant, il faut savoir, 1°. Que quand on verse de la décoction de Noix de galle sur une solution de Vitriol blanc par calcination, l'Encre qui en résulte aussi-tôt, est très noire, & des meilleures; mais qu'elle est simplement d'un noir brun rougeâtre, quand c'est la solution du Vitriol blanc ordinaire dont on s'est servi.

2°. Que l'huile de Tartre par défaillance, qui, avec la solution du Vitriol blanc par calcination naturelle ou artificielle, produit un coagulum verdâtre, fait avec la solution du Vitriol blanc ordinaire, un précipité tout aussi blanc que le Vitriol même.

3°. Que si après avoir dissout dans de l'eau, du Vitriol blanc ordinaire, on évapore ensuite la liqueur, le sel qui reste après l'évaporation n'est pas moins blanc qu'il l'étoit auparavant, & le seroit plutôt davantage. Le Vitriol, au contraire, qui a été calciné en blancheur, & dissout ensuite dans l'eau, se réduit par l'évaporation de la liqueur en cristaux qui ne sont plus blancs, mais verdâtres; ce qui marque très évidemment toute la différence qu'il y a entre les deux Vitriols blancs dont il s'agit.

Je rapporterai à l'occasion de cette différence, une remarque qui m'a paru singulière,
&

& digne d'être communiquée : c'est que le Vitriol, dont la base principale est du Fer pénétré par un acide vitriolique, est toujours blanc, quand il est dépouillé jusqu'à un certain point de parties aqueuses, & qu'il est toujours vert quand il contient dans ses pores, ou entre ses parties une certaine quantité d'eau ; la preuve de ce que j'avance se tire d'abord du Vitriol vert mis en calcination. Il est notoire, & il a déjà été dit, qu'une livre de Vitriol vert contient au moins une demi-livre d'eau ; que tant que ce Vitriol la contient, il est toujours vert ; qu'il devient blanc, dès qu'il l'a perdue par la calcination, & que pour le faire redevenir vert, il n'y a qu'à lui rendre par la dissolution, les parties aqueuses qu'il contenoit auparavant : car comme ce Sel en est une espece d'éponge, & qu'il trouve bien le secret d'en cacher à nos yeux une grande quantité, quoique sous une forme solide, on conçoit que quand on le précipite par le sel de Tartre, ou qu'on le réduit en cristaux, par l'évaporation de la liqueur jusqu'à pellicule, il entraîne toujours avec lui, & sépare du liquide qui le tenoit en dissolution, toute la quantité des parties aqueuses qu'il est capable de contenir entre ses parties, & qui lui redonnent une couleur verte, qu'il sera toujours aisé de détruire par une nouvelle calcination, ou exsiccation du Vitriol, qui ne manquera pas de redevenir blanc par-là, pourvu qu'il ne cesse point d'être sel, c'est-à-dire, dissoluble par de nouvelle eau : car à force de le calciner, & de le dissoudre, il y a toujours quelque portion

R 7.

de

de ce Vitriol qui se décompose à demi, c'est-à-dire, qui perd une partie de ses acides, & qui en conserve pourtant encore assez, pour n'être point attirable en cet état par le couteau aimanté, comme il le devient quand le reste de ses acides en a été chassé par un feu de fonte: or ce Vitriol, dépouillé ainsi qu'il a été dit, d'une partie de ses acides, & converti dans une véritable rouille jaunâtre, qui n'est plus dissoluble par de nouvelle eau, comme l'étoit le Vitriol en son entier, ne peut plus puiser & amasser dans ce liquide, les parties aqueuses, sans lesquelles on a vu qu'il ne pouvoit devenir vert.

Enfin la propriété des parties aqueuses à l'égard de la couleur du Vitriol vert, se trouve encore parfaitement confirmée par une observation chimique que j'ai faite, il y a déjà plusieurs années, & qui ne pouvoit être placée plus à propos qu'elle va l'être.

Mettez dans un petit pot de grès une once ou une once & demie de limaille de Fer bien pure, & qui ne soit point rouillée; mettez-en autant dans un autre petit pot semblable; versez sur chaque portion de limaille 3 onces d'huile de Vitriol bien forte & bien concentrée, c'est-à-dire, qui contienne autant d'acides, qu'elle contiendra peu de parties aqueuses; au moyen de quoi elle ne fera rien sur cette limaille, ou du moins elle y fera très peu de chose, & seulement encore dans les premiers instans; après quoi le Fer restera plusieurs jours au fond de ce dissolvant, sans en recevoir la moindre altération. Mais si, sans attendre, & aussi-tôt que

que l'huile de Vitriol & la limaille ont été mêlés ensemble, on verse dans l'un des deux pots, une quantité d'eau suffisante pour faire agir les acides de l'huile de Vitriol trop concentrés, & privés par-là de leur véhicule nécessaire, on verra aussi-tôt paroître un trouble, une agitation, & une fermentation considérable, qui fera le contraste véritable de la tranquillité regnante dans le pot où l'on n'aura point ajouté d'eau; ce trouble, & cette fermentation continueront jusqu'à ce que tout le Fer ait été entierement pénétré & réduit en Vitriol, & s'il y a assez d'eau pour tenir ce Vitriol nouveau fait en dissolution, tout le Fer qui s'y fera converti, disparoitra du fond du vaisseau où il étoit, & se trouvera confondu dans le liquide que ce nouveau mélange fera devenir verdâtre.

Mais si l'on n'a ajouté à l'huile de Vitriol que la quantité d'eau que le Vitriol qui va se former sera en état d'absorber & de contenir quand ce Vitriol sera fait, on n'appercvra plus de liqueur, elle sera totalement recouverte & cachée par les parties des cristaux verts & solides que le mélange de l'acide vitriolique & du Fer aura fait naître; & si l'on chasse ensuite par la chaleur du Soleil ou du feu, les parties aqueuses de ces cristaux, ils se réduiront dans une poudre blanche, comme le fait en pareil cas le Vitriol vert naturel.

A l'égard de l'autre mélange de Fer & d'huile de Vitriol, auquel il n'a point été ajouté d'eau, quand il a été un certain tems sans donner de marque de fermentation, elle
s'y

s'y fait enfin tout d'un coup appercevoir, & voici ce qui y donne lieu:

J'ai déjà remarqué ailleurs, que l'huile de Vitriol exposée à l'air dans un pot qui n'a point été couvert, s'approprie si bien les humidités que l'air dont elle est immédiatement frappée y porte, que son volume en est sensiblement & plus ou moins augmenté, suivant que l'air est plus ou moins humide: c'est ainsi que l'huile de Vitriol de notre mélange, dont il est bon de faire remarquer que le vaisseau qui le contient, doit aussi être tenu à découvert pour le succès de l'expérience, fait par-là chaque jour une recolte de parties aqueuses, qui n'opère rien de sensible sur ce mélange jusqu'à ce qu'elle ait été portée à un certain point; mais dès qu'elle y est parvenue, les acides vitrioliques commencent alors tout d'un coup, & dans le tems qu'on s'y attend le moins, à agir sur le Fer; & ce qu'il faut ici remarquer, pour l'intelligence physique de l'expérience, c'est que la source aérienne où ces acides puisent leurs parties aqueuses, ne leur en fournissant que petit à petit, & à la longue, ils n'ont précisément dans l'instant que commence leur action sur le Fer, que la quantité juste de parties aqueuses qu'il leur faut pour cela, de manière que si on en retranchoit la moindre partie, ils n'agiroient plus. Or cette quantité, jointe à toute celle qui peut encore arriver de là part de l'air aux acides de l'huile de Vitriol, pendant toute la suite de leur action sur le Fer, est toujours au-dessous de celle que contient naturelle-

ment

ment un pareil volume, ou d'esprit de Vitriol, ou d'huile de Vitriol, à laquelle on a mêlé auparavant la quantité d'eau nécessaire pour faire une liqueur acide du même poids dans l'Aréomètre de M. Homberg, que l'esprit de Vitriol, capable de communiquer en même dose la même quantité d'acides au sel de Tartre, de fermenter avec la même force, & de produire de même avec le Fer un Vitriol vert. Et si l'on doute que l'huile de Vitriol, après avoir été exposée à l'air, ainsi qu'il a été dit, contienne infiniment moins de parties aqueuses que l'esprit de Vitriol ordinaire, ou que l'huile de Vitriol à laquelle on a mêlé assez d'eau pour être de niveau à cet égard avec l'esprit, voici la manière de vérifier ce qui en est.

J'ai mis dans un vaisseau de fayence, trois onces d'huile de Vitriol, que j'y ai laissées à découvert pendant tout le tems que trois autres onces de la même huile de Vitriol que j'avois versées dans un autre pot sur une once de limaille de Fer, y ont séjourné & fermenté; par l'augmentation de volume survenue aux trois onces d'huile de Vitriol, par les parties aqueuses qui y ont passé dans l'espace de tems que la liqueur a été exposée à l'air, on peut juger de la quantité de celles qui se sont introduites dans les trois autres onces d'huile de Vitriol, placées sur le Fer, & frappées de même immédiatement par l'air extérieur. J'ai fait quelques expériences sur les trois onces d'huile de Vitriol exposées à l'air sans avoir été sur du Fer, & j'ai reconnu. 1^o. qu'elle pesoit quelques grains de moins.

moins dans l'Aréometre de M. Homberg, qu'avant qu'elle eût été exposée à l'air, & cela par les parties aqueuses qu'elle contenoit de plus, & par les acides qu'elle contenoit de moins qu'auparavant, à raison de son volume.

2°. L'augmentation de volume arrivée aux trois onces d'huile de Vitriol pendant leur exposition à l'air, étoit si peu de chose en comparaison de celle qu'avoient acquise trois autres onces d'huile de Vitriol, mêlées à autant d'eau qu'il en avoit fallu pour former une liqueur parfaitement semblable à de l'esprit de Vitriol que j'avois fait moi-même à la maniere ordinaire, que ces deux augmentations n'étoient nullement comparables.

3°. Pendant que l'Aréometre de M. Homberg, plein de l'huile de Vitriol qui avoit été exposée à l'air, pesoit 1 once 3 dragmes 40 grains; le même Aréometre plein de mon esprit de Vitriol, ne pesoit que 1 once 1 dragme 52 grains; on voit par cette expérience, de combien la dernière liqueur surpasse la première en parties aqueuses, & lui est inférieure en acides, ce qui va encore être prouvé par l'expérience suivante.

4°. Pour saouler d'acides vitrioliques une certaine dose de sel de Tartre, il a fallu de mon esprit de Vitriol, le double de ce que j'avois employé d'huile de Vitriol exposée à l'air, pour saouler la même quantité de sel de Tartre.

On peut conclurre de toutes les expériences qui viennent d'être rapportées, que quoique l'huile de Vitriol reçoive de l'air une
suffi-

suffisante quantité de parties aqueuses pour pouvoir ensuite agir sur le Fer, elles s'y amassent toujours en bien moindre quantité, qu'elles ne se trouvent dans l'esprit de Vitriol ordinaire, ou, ce qui revient au même, dans un mélange d'eau & d'huile de Vitriol, dont les proportions sont telles que dès que ce mélange est versé sur de la limaille de Fer, il y agira fortement, & la convertira tout de suite en un Vitriol vert : car on va voir par la suite que la vivacité avec laquelle les acides vitrioliques agissent sur le Fer, & la couleur verte de Vitriol qui en résulte, annoncent toute la quantité des parties aqueuses qui accompagnoient ces acides.

La petite quantité de celles qui accompagnent les acides de l'huile de Vitriol, qu'on a simplement exposée à l'air, donne lieu à deux observations sur l'effet de l'huile de Vitriol mêlée dans l'état qui vient d'être dit avec le Fer : c'est 1°. que la force avec laquelle les acides de cette liqueur agissent sur le métal, est proportionnée à la quantité du véhicule aqueux qui les pousse, c'est-à-dire, qu'ils agissent alors bien plus foiblement, & qu'il leur faut aussi bien plus de tems pour dissoudre la limaille qu'ils ont à convertir en Vitriol, que quand ils ont d'abord été mêlés à ce qu'il leur faut d'eau pour agir avec toute la force dont ils sont capables.

2°. Que les acides de l'huile de Vitriol ne peuvent encore porter & introduire des parties aqueuses dans le Fer, où ils s'incorporent, qu'à proportion de ce qu'ils en ont avec eux ; & comme le nombre en est fort petit,

petit, & qu'ils entrent presque seuls dans ce métal, ils en communiquent aussi peu au Vitriol qui en est le produit, que les acides de l'esprit de Vitriol lui en communiquent beaucoup en pareil cas. Par conséquent le Fer qui devient vert par le mélange & par l'action de l'esprit de Vitriol, doit devenir blanc par le mélange & par l'action de l'huile de Vitriol : aussi dans le cours de cette dernière dissolution du Fer, qui se faisant assez lentement, ne permet que mieux d'en observer toute la suite, on n'apperçoit pas la moindre apparence de vert, & l'on remarque au contraire que tout ce que les acides pénètrent, se convertit aussi-tôt en une matière blanche qui commence d'abord à se faire voir par des fusées qui s'élèvent lentement du fond du vaisseau, ou de la masse de Fer, & viennent se perdre à la surface du liquide, où elles s'épanouissent en une masse ronde & blanche comme de la Chaux en poudre & détrempée : ces fusées se renouvellent, & continuent plusieurs jours, & cela jusqu'à ce que tout le Fer ait été pénétré ; & si, pendant la suite de la dissolution, on considère chaque jour la matière qui est au fond du vaisseau, on verra d'abord que quelque portion de cette matière est blanche, pendant que le reste conserve encore la couleur de la limaille ; qu'à mesure que le blanc augmente par la continuation de la dissolution de cette limaille, le noir diminue, ce qui fait un mélange de parties blanches, à côté les unes des autres ; qu'enfin le noir totalement disparu, on ne voit plus qu'une matière épaisse & blanche

che précisément comme de la bouillie : cette matiere se convertit ou en petits grains fort blancs , ou quelquefois aussi en crystaux blancs, dont cependant le poli & le luisant diminuent un peu l'excès de blancheur qu'ils avoient, lorsqu'ils étoient sous la forme d'une bouillie.

Voici donc un nouveau moyen de faire tout d'un coup, & sans passer par la voye de la calcination, un Vitriol blanc avec du Fer, & un acide vitriolique; & quoique ce moyen differe de celui où l'on employe la calcination, le produit de l'un & de l'autre qui est le même, c'est à-dire, du Vitriol blanc, suppose toujours aussi le même principe. Dans l'un des deux procédés, on enleve, comme il a déjà été dit, au Vitriol une grande quantité de parties aqueuses superflues qui, par la couleur verte qu'elles lui procuroient, couvroient & cachotent totalement la blanche, qu'il a naturellement & par lui-même, quand rien d'étranger ne l'altère. Dans l'autre procédé, on n'a point eu de parties aqueuses à ôter au Vitriol, puisqu'on ne lui en a point communiqué de superflues; les matériaux dont on s'est servi pour le faire, & qui contenoient trop peu de parties d'eau pour la production d'un Vitriol vert, n'ont produit qu'un Vitriol blanc. En un mot, dans l'un & dans l'autre cas, la couleur blanche qui est l'effet naturel de la composition particuliere du Vitriol dont il s'agit, est apparente, & subsiste par le défaut des parties aqueuses, soit qu'elles ayent été séparées de ce Vitriol, soit qu'on n'y en ait point in-

roduit en le formant, ce qui revient au même, puisque ce Vitriol qui n'a point commencé par être vert, peut le devenir comme celui qui a été calciné en blancheur, & cela en lui fournissant de même les nouvelles parties aqueuses dont il a besoin pour être vert.



E X A M E N

Des différentes Oscillations qu'un corps suspendu par un fil, peut faire lorsqu'on lui donne une impulsion quelconque.

Par M. CLAIRAUT.*

TOUT le monde fait que le fondement des expériences qui déterminent la longueur d'un Pendule qui fait ses vibrations dans un tems donné, est l'égalité de la durée des oscillations, lorsque les arcs parcourus sont d'un petit nombre de degrés; c'est pourquoi lorsque l'on met le Pendule en mouvement, on observe de l'éloigner très peu de la verticale, & de le laisser aller sans lui donner aucune impulsion, afin qu'il décrive de petits arcs de cercle verticaux qui puissent être pris sans erreur sensible pour des arcs de cycloïde, dans lesquels se trouve le parfait isochronisme.

Comme il est assez difficile de ne donner aucune impulsion au corps en le faisant osciller, il arrive souvent qu'au-lieu de se mou-

voir

voir seulement dans un plan vertical, il décrit des arcs en partie verticaux & en partie horizontaux, & fait ses oscillations en forme de mouvemens coniques. Il y a même telle vitesse & telle direction à donner au corps en le faisant partir, qui au-lieu de le faire aller verticalement, lui fait parcourir un cercle horizontal, comme on le peut voir par une proposition du *Traité de Horol. Oscill.* de M. Huygens. Quelquefois même le corps a commencé à se mouvoir dans un plan vertical, que le moindre accident le fait participer du mouvement horizontal. Dans ce cas l'on pourroit croire que la durée des oscillations en seroit changée par la grande variété des contours que le poids fait alors, du moins paroît-il nécessaire d'examiner ce qui en est; c'est ce que j'entreprends de faire dans ce Mémoire, où je donne la nature des Courbes de ces Oscillations, & le tems que le corps met à les parcourir. La maniere dont je les traite m'a conduit à démontrer que toutes les Oscillations qu'un corps peut faire, soit coniques, soit autres, peuvent être regardées comme isochrones lorsque les arcs parcourus sont petits, ou plutôt je donne la différence qu'il y a entre elles, & elle se trouve telle qu'on peut la négliger absolument. De plus lorsque les arcs que décrit le Pendule sont plus considérables, je montre de combien il s'en faut qu'elles ne soient isochrones, & par-là je trouve la longueur jusqu'à laquelle on peut étendre les arcs des vibrations pour que l'Ischronisme ne soit pas sensiblement dérangé, ou que l'erreur

ne

ne passe pas une quantité donnée. Au reste, j'avouerai que je dois la première idée de mon travail à la lecture du Mémoire que M. de Mairan nous a donné dernièrement. C'est cet Académicien qui a pensé le premier à voir si toutes les différentes espèces d'Oscillations coniques qu'un corps peut faire, lorsque l'on ne le fait pas partir sans aucune impulsion, étoient de même durée que les autres; & parmi les belles recherches dont son Mémoire est rempli, on trouve plusieurs expériences qui confirment parfaitement la théorie que je donne dans ce Mémoire.

I. Soit un corps * B attaché à l'extrémité d'un fil CB qui tient par l'autre extrémité à un point fixe C: on demande la nature de la Courbe que ce corps décrira sur la surface de la sphere qui a le fil CB pour rayon, si on le fait partir avec une impulsion quelconque; on demande de plus le tems des Oscillations que ce corps fera, & d'en tirer comme des cas particuliers le tems des Oscillations ordinaires faites dans un plan vertical, & celles qui sont parfaitement coniques, dont M. Huygens a parlé dans son Traité de Horol. Oscill.

Supposons que CB soit la situation du fil, lorsque la direction de la courbe est horizontale, c'est-à-dire, que le petit côté Bb est perpendiculaire au plan CAB; soit BD la hauteur d'où le corps B auroit dû tomber pour acquérir la vitesse avec laquelle il parcourt Bb. Soient de plus CN une situation quel-

quelconque du fil, AM la projection de la courbe cherchée BN sur un plan horizontal passant par C ; Cm , mn , cn , les mêmes lignes pour le point n que CM , MN , CN , pour le point N ; $ME = AD$, $EP = BD$.

On aura $\sqrt{EN}$ pour la vitesse du corps B en N , & par conséquent $\frac{Nn}{\sqrt{EN}}$ pour le *dt*

ou petit temps employé à parcourir Nn ; mais ce tems par la *prop. 55. lib. 1. Princip. Mathem.* de M. Newton, doit être proportionnel au petit secteur MCm ; car cette proposition apprend que si un corps décrit sur un conoïde quelconque une courbe par le moyen d'une force qui tende continuellement vers un point de l'axe de révolution de ce conoïde, cette courbe aura pour projection une courbe AM dont les aires CAM seront proportionnelles aux tems.

Si l'on ne vouloit pas recourir au Livre de M. Newton pour la démonstration de cette proposition, rien ne seroit plus aisé à démontrer que cette proposition dans ce cas-ci. Pour cela soit $*n$, le petit côté que le corps décriroit pendant un instant égal à celui qu'il a employé à parcourir Nn , si le fil & la gravité n'agissoient point sur ce corps. Il est clair que la projection du point n sur le plan horizontal $CM\mu$ seroit μ , de manière que le triangle $Cm\mu$ seroit égal au triangle CMm ; or l'action de la gravité agissant verticalement, ne peut point empêcher le corps d'être dans le plan du triangle $C\mu$; de même

* Fig. 2.

Mém. 1735.

S

me le fil agissant suivant * C , ne peut pas faire sortir le corps du plan du triangle $C\mu$, c'est-à-dire, que la projection du point où le corps se trouvera, sera sur $C\mu$ comme en o . Il se fera donc nécessairement que le point m , en suivant le corps M dont il est la projection, se meuve comme s'il étoit continuellement attiré vers le centre c , c'est-à-dire, qu'il décrive des arcs AM tels que les aires CAM soient proportionnelles aux tems.

Pour exprimer le petit tems employé à parcourir Nn ou Mm (supposant qu'un corps M parcoure la projection AM dans le même tems que N parcoure BN) je dirai donc AC

$\times Aa : MC \times rm :: \frac{Aa}{\sqrt{BD}} : \frac{MC \times rm}{AC \times \sqrt{BD}}$, je mets $\sqrt{BD}$ pour la vitesse en A , parce qu'elle doit être égale à celle du corps B par Bb , on a ainsi $\frac{Nn}{\sqrt{EN}} = \frac{MC \times rm}{AC \times \sqrt{BD}}$ ou $\frac{Mr^2 + rm^2 + Sn^2}{EN}$

$= \frac{MC^2 \times rm^2}{AC^2 \times BD}$, d'où l'on tire $rm = \frac{\sqrt{(Mr^2 + Sn^2) \times AC \times \sqrt{BD}}}{\sqrt{(MC^2 \times EN - AC^2 \times BD)}}$; mais $\sqrt{(mr^2 + Sn^2)}$

est la différentielle d'un arc dont NM est le sinus, & CN ou CB le rayon, on peut donc mettre à la place $\frac{CB \times SN}{CM}$, ainsi

$$rm = \frac{AC \cdot \sqrt{BD} \cdot Sn \cdot CB}{MC \sqrt{(MC^2 \cdot BN - AC^2 \cdot BD)}}$$

Si l'on fait présentement $CB=r$, $CA=b$, $AB=c$, $BD=b$, $PN=z$, & par conséquent

féquent $CM = \sqrt{[rr - (c + z)^2]}$
 $= \sqrt{(bb - 2cz - zz)}$, on aura

$$r m = \frac{rb \sqrt{b} dz}{\sqrt{(bb - 2cz - zz)} \sqrt{[bb - 2cz - zz \cdot (z + b) - bbb]}}$$

$$\text{ou } \frac{rb \sqrt{b} dz}{\sqrt{(bb - 2cz - zz)} \sqrt{[bbz - 2cbz - 2czz - bzz - z^3]}}$$

& par conféquent $\frac{r m}{MC}$ où l'angle MCm

$$= \frac{rb dz \sqrt{b}}{(bb - 2cz - zz) \sqrt{[bbz - 2cbz - 2czz - bzz - z^3]}}$$

ce qui donne l'Equation & la construction de la courbe AM , & par conféquent de la courbe BN .

II. Pour avoir l'expression de CG qui est le plus petit ou le plus grand rayon de la courbe AM , selon que la vitesse donnée en B fait monter ou descendre le corps; & pour savoir les cas où le corps monte, & ceux où il descend, il faut remarquer deux cas dans la quantité $\sqrt{[(bb - 2cb)z - (2c + b)z^2 - z^3]}$, le premier lorsque $bb - 2cb$ est positif, le second lorsqu'il est négatif.

Lorsque $bb - 2cb$ est positif, c'est-à-dire, lorsque $bb > 2cb$, z ne peut avoir aucune valeur négative plus petite que b , sans que la quantité radicale ne devienne imaginaire, de sorte que tant que $bb > 2cb$, le corps descend de B en N . Pour savoir jusqu'où il peut descendre, ce qui donne en même tems le plus petit rayon CG , il faut connoître quelle est la plus grande valeur de z ; pour cela il faut faire $\sqrt{[(bb - 2cb)z - (2c + b)z^2 - z^3]} = 0$, & l'on aura $z = \sqrt{[(bb - 2cb) + (c + \frac{1}{2}b)^2]} - (c + \frac{1}{2}b)$ par-delà laquelle

le toute valeur de z rendra le signe radical imaginaire.

Si $bb - 2cb$ est négatif, c'est-à-dire, que $bb < 2cb$, la quantité radicale est toujours imaginaire, à moins que z ne soit négatif, d'où l'on voit que le corps monte; pour savoir jusqu'où il peut monter, il n'y a qu'à mettre $-z$ pour z dans le radical, & il deviendra $\sqrt{[(2cb - bb)z - (2c + b)zz + z^3]}$, & en l'égalant à zero, on aura $z = c - \frac{1}{2}b - \sqrt{[(c + \frac{1}{2}b)^2 - (2cb - bb)]}$.

Il paroîtroit d'abord qu'il y auroit deux valeur de z , l'une en prenant le signe radical en $+$, l'autre en $-$; mais il est aisé de voir qu'il faut rejeter le signe $+$, parce que toutes les valeurs de z qui sont entre $c + \frac{1}{2}b - \sqrt{[(c + \frac{1}{2}b)^2 - (2cb - bb)]}$ & $c + \frac{1}{2}b + \sqrt{[(c + \frac{1}{2}b)^2 - (2cb - bb)]}$ donnent pour l'expression $\sqrt{[(2cb - bb)z - (2c + b)zz + z^3]}$ une quantité imaginaire, & que la valeur $c + \frac{1}{2}b + \sqrt{[(c + \frac{1}{2}b)^2 - (2cb - bb)]}$, & à plus forte raison toutes celles qui la surpasseroient, seroient plus grandes que b , ce qui feroit monter le corps plus haut que le point d'où il étoit tombé.

Si la quantité bb est égale à $2cb$, z ne peut être jamais que zero, d'où le corps ne descend ni ne monte, & fait par conséquent des oscillations dans un cone droit circulaire $CB O Z B$ * dont C est le sommet, & l'axe une parallele CH à AB . C'est seulement de ces sortes d'oscillations parfaitement coniques dont M. Huygens a parlé dans son *Traité de Horol. Oscill.*

Lors-

* Fig. 5.

Lorsque $b=0$, r_m devient zero, & par conséquent la courbe AM s'est changée en une ligne droite, & la courbe BN n'est plus qu'un grand cercle vertical BIZ (Fig. 4.).

III. Nous allons examiner à présent la nature & les différentes branches de la courbe BN , en supposant que le corps descende en allant de B vers N . Tout ce que nous dirons se pourra appliquer ensuite au cas où la courbe monte, c'est absolument la même chose.

On va voir d'abord que le corps B , après être arrivé de B en O au point le plus bas de la courbe, remonte par une autre branche égale & semblable à la première. Pour le démontrer, supposons que le corps B lorsqu'il est en O , au lieu de continuer son chemin, rebrousse vers B avec la même vitesse; nous verrons qu'il parcourra la même courbe ONB : car par la solution précédente, si l'on cherchoit l'Equation de la courbe qu'il devoit décrire, on trouveroit

$$r_m = \frac{\sqrt{(Mr^2 + Sn^2)} \cdot CG \cdot OQ}{\sqrt{(MC^2 \cdot EN - CG^2 \cdot OQ)}}, \text{ } Q \text{ étant le}$$

point qui est de niveau avec D , & par conséquent $\sqrt{CQ}$ la vitesse du corps en O . Or cette Equation sera la même que

$$r_m = \frac{\sqrt{(Mr^2 + Sn^2)} \cdot AC \cdot \sqrt{BD}}{\sqrt{(MC^2 \cdot EN - AC^2 \cdot CD)}}, \text{ si } AC^2 \cdot BD$$

$= OG^2 \cdot OQ$; c'est ce qui est effectivement, puisque LO qui est la plus grande valeur de z se trouve en égalant à zero $\sqrt{[(bb - 2cb)z - (2c + b)zz - z^2]}$, ou $\sqrt{(MC^2 \cdot EN$

* Fig. 1r.

$-AC^2. BD)$ qui est alors $\sqrt{CG^2. OQ - AC^2. BD}$, & donne par conséquent $CG^2. OQ = AC^2. BD$. Donc la courbe que le corps décriroit en revenant sur ses pas, ou qu'il continue de décrire ensuite, est la même qu'en allant de B en O .

Donc pour avoir la continuation de la courbe de projection de la courbe * BN , il faut retourner l'espace ou secteur ACG en CGH , & le point H fera la projection de celui qui est le plus haut où le corps ait remonté; après quoi le corps descendant fait une troisième partie de la courbe égale aux deux autres, dont la projection se trouvera en retournant encore le secteur GCH en HCI , & alors le corps sera revenu aussi bas qu'il étoit en O , & en retournant continuellement les secteurs ACG, CGH, HIC, ICK, KCL , &c. on aura une espèce de spirale qui sera la projection de la courbe cherchée qui n'approchera jamais plus du centre que CG , & ne s'en éloignera pas plus que de CH .

IV. Pour donner un exemple de ces espèces de spirales, je choisirai le cas où b diffère de $\frac{bb}{2c}$ d'une quantité fort petite, par exemple, de $\frac{1}{1000}$ ou $\frac{1}{10000}$ du rayon; alors l'ex-

pression $\frac{r b d z \sqrt{b}}{(bb - 2cz - zz) \sqrt{[(bb - 2cb)z - (2c + b)z - z^3]}}$ de l'angle Mcm (Art. 1.) peut sans erreur sensible, être réduite à $\frac{r \sqrt{b d z}}{\sqrt{[(bb - 2cb)z - (2c + b)zz]}}$ ou

* Fig. 3.

$$\text{ou } \frac{r\sqrt{b}dz}{b\sqrt{(2c+b)}\sqrt{\left(\frac{bb-2cb}{2c+b}\right)z-zx}}$$

La petitesse de z dans ce cas-là fait que $2cz-zx$ est une quantité si petite auprès de bb , le terme z^2 auprès des deux autres, qu'on peut les négliger, de sorte que la valeur de l'angle $^*ACM$ est alors $\frac{r\sqrt{b}}{b\sqrt{(2c+b)}}$ multiplié par l'angle dont z est le sinus verse, $\frac{bb-2cb}{2c+b}$ étant le rayon, & lorsque z est le plus grand qu'il puisse être, c'est-à-dire, égal à $\sqrt{[bb-2cb+(c+\frac{1}{2}b)^2]}-(c+\frac{1}{2}b)$, qui ne diffère pas sensiblement de $\frac{bb-2cb}{2c+b}$, cet angle qui est alors ACG est exprimé par $2D : \frac{r\sqrt{b}}{b\sqrt{(2c+b)}}$ (D veut dire un angle droit).

Si b a une valeur, telle que $\frac{r\sqrt{b}}{b\sqrt{(2c+b)}}$ soit un nombre rationnel, l'angle ACG aura pour lors un rapport de nombre à nombre avec un angle droit; d'où la courbe reviendra au même point au bout d'un certain nombre de branches ou de spires, au moins approchera-t-elle de revenir au même point, & d'être géométrique à mesure que bb sera près d'être égal à $2cb$. Il est vrai que dans ce cas, la courbe approche extrêmement d'être un cercle, puisqu'alors CG ne diffère jamais que

* Fig. 1.

que très peu de CA , mais on peut assurer cependant qu'elle est composée de plusieurs spires, ainsi que la Figure 3 peut le faire voir.

V. Nous avons supposé dans le commencement de ce Problème, qu'on avoit le point B de la courbe cherchée où le petit côté Bb est horizontal; mais le Problème que nous nous étions proposé, étoit de trouver la courbe BN , en supposant qu'on n'eût de donné que la première impulsion. Pour résoudre entièrement le Problème, il faut donc trouver la situation du triangle CAB à l'égard du point où l'impulsion a été donnée au corps. Pour cela supposons que CN soit la situation du fil dans le moment de cette impulsion, MN & MC seront par conséquent donnés. La vitesse du corps N , causée par cette impulsion, étant donnée, EN sera connue, & comme la position de Nn & de Mm sont données aussi, il faudra que le rapport de S_n à r_m soit donné: car ce rapport est celui qui est entre la tangente de l'angle que Nn fait avec l'horizon & le sinus de l'angle $m.Mr$.

Mais le rapport $\frac{r_m}{S_n}$ est exprimé par

$$\frac{AC \vee ED . CB}{MC \vee (MC^2 . EN - AC^2 . BD)} : \text{or cette quanti-}$$

té étant donnée, aussi-bien que MC , EN , CB , on en tirera la valeur de $AC \vee BD$, & lorsque l'on aura $AC \vee BD$, ayant d'ailleurs AD qui est $PN - EN$, on trouvera BD & AC , & le Problème fera entièrement résolu.

VI. Après

VI. Après avoir examiné la courbe BN , il faut chercher l'expression du tems que le corps B met à la parcourir en faisant ses oscillations.

Pour cela, il faut revenir à la valeur $\frac{MC \times rm}{AC \times \sqrt{BD}}$ (Art. 1.) de dt , ou du petit tems employé à parcourir Nn : mettant dans cette valeur pour MC , AC , $\sqrt{BD}$ & rm leurs valeurs;

on aura $\frac{rdz}{\sqrt{(bb - 2cz - z^2) \cdot (z + b - bb)}} \int$

ou $\frac{rdz}{\sqrt{(bb - 2cb)z - (2c + b)z^2 - z^3}}$ dont

l'intégrale marquera le tems employé à parcourir l'arc BN , & en donnant dans cette intégrale à z sa plus grande valeur que nous avons trouvée ci-dessus, on aura le tems employé à parcourir l'arc entier BO terminé par le point le plus haut & le plus bas.

VII. Si l'on veut que le corps B dans ses oscillations ne parcoure jamais que de très-petits arcs; comme on le pratique dans les expériences sur le Pendule, la valeur du tems des oscillations peut se réduire beaucoup: car comme alors z n'est jamais qu'une très-petite quantité, le terme z^3 devient si petit auprès des deux autres termes $(bb - 2cb)z - (2c + b)zz$, qu'on peut le négliger, & la valeur

de dt est alors $\frac{rdz}{\sqrt{(bb - 2cb)z - (2c + b)zz}}$ que je

mets sous cette forme $\frac{rdz}{\sqrt{(2c + b) \cdot \sqrt{\left(\frac{bb - 2cb}{2c + b} z - zz\right)}}$

dont l'intégrale $\frac{r}{\sqrt{(2c + b)}} \int \frac{dz}{\sqrt{\left(\frac{bb - 2cb}{2c + b} z - zz\right)}}$

dépend d'un angle dont $\frac{bb-2cb}{c+\frac{1}{2}b}$ est le rayon,

& z est le sinus. Cet angle devient deux droits lorsque z est le plus grand qu'il puisse être, c'est-à-dire, égal à $\sqrt{[bb-2cb+(c+\frac{1}{2}b)^2]}-(c+\frac{1}{2}b)$ (Art. 2.) ou, ce qui en diffère infiniment peu, à $\frac{bb-2cb}{2c+\frac{1}{2}b}$. Donc

l'expression du tems par l'arc BO est $2D \cdot \frac{r}{\sqrt{2c+\frac{1}{2}b}}$ (D veut dire un angle droit, ou le quart du cercle divisé par le rayon).

VIII. En faisant dans cette quantité $b=0$, on a $\frac{r}{\sqrt{2c}} \cdot 2D$ qui exprime à très peu près le tems que le corps mettroit à aller de B en I (Fig. 4.) par le cercle vertical BIZ , c'est-à-dire, la moitié d'une oscillation ordinaire.

IX. Le tems par la courbe BO est donc au tems par le cercle vertical BI (Fig. 4.)

à-peu-près dans la raison de $\frac{r}{\sqrt{2c}}$ à $\frac{r}{\sqrt{2c+\frac{1}{2}b}}$.

Or comme b est très petit à proportion de $2c$, ces deux quantités peuvent passer l'une pour l'autre, & l'on peut regarder comme isochrones les différentes courbes à double courbure BO que le corps peut décrire, quelque impulsion qu'on lui donne lorsque AC qui marque la plus grande distance du fil à la verticale est fort petite.

X. Quand même AC seroit comparable à la longueur du Pendule, si la vitesse en B égale

égale à $\sqrt{b}$ étoit telle que les z fussent toujours fort petits, ce qui arrive si b diffère peu de $\frac{bb}{2c}$, l'expression précédente $\frac{r}{\sqrt{(2c+b)}}$ $2D$ marqueroit toujours le tems employé à parcourir BO , & lorsque $b = \frac{bb}{2c}$, c'est-à-dire, lorsque la vitesse en B est celle qui fait faire des oscillations parfaitement coniques, la valeur $\frac{r}{\sqrt{(2c+b)}} \cdot 2D$ ou $\frac{2Dr\sqrt{2c}}{\sqrt{(4cc+bb)}}$ exprime exactement le tems par l'arc BO .

XI. Pour faire voir comment cette valeur du tems employé à parcourir l'arc BO , s'accorde avec le 7^{me} des Théoremes de la Force centrifuge du *Traité de Horol. Oscill.* qui apprend que toutes les oscillations coniques sont égales lorsque la hauteur des cones est la même, quel que soit le rayon, nous remarquerons que $\frac{2Dr\sqrt{2c}}{\sqrt{(4cc+bb)}}$ n'exprime de l'oscillation conique entiere que la même partie que l'angle $*BHO$ ou ACG est de la circonférence. Il faut donc chercher quelle partie l'arc BG est de la circonférence, pour avoir le tems de l'oscillation entiere.

Pour cela nous nous rappellerons que nous avons trouvé (*Art. 4.*) $\frac{r\sqrt{b} \cdot 2D}{b\sqrt{(2c+b)}}$ pour la valeur de l'angle ACG , lorsque b approchoit fort d'être égale à $\frac{bb}{2c}$, d'où $\frac{2Dr}{\sqrt{(4cc+bb)}}$ est

* Fig. 5.

est la valeur de l'angle ACG lorsque $b = \frac{bb}{2c}$;

en faisant donc cette proportion $\frac{2Dr}{\sqrt{(4cc+bb)}}$

$\cdot 4D :: \frac{2Dr\sqrt{2c}}{\sqrt{(4cc+bb)}} \cdot 4D\sqrt{2c}$, on aura $4D\sqrt{2c}$

pour la valeur du tems employé à parcourir le cercle entier $BOZB$ ou le tems de l'oscillation conique, & cette valeur fait voir que toutes les oscillations coniques sont égales quand la hauteur CH ou AB (c) du cône est la même.

Je ne donne pas ceci comme une nouvelle démonstration du Théorème de M. Huygens, car rien n'est plus aisé à démontrer que cette proposition ; mais j'ai prétendu seulement faire voir que ma solution générale s'accordoit avec la proposition de M. Huygens.

XII. On peut assez voir par le calcul précédent que le tems employé à parcourir la courbe à double courbure * BO , approche infiniment d'être égal au tems des oscillations ordinaires verticales, lorsque ces arcs BO sont petits. Mais comme on peut être curieux de savoir de combien elles en diffèrent, je vais donner un calcul plus exact que le précédent pour le faire voir.

Pour cela soit repris (*Art. 6.*) l'Equation

$$dt = \frac{rdz}{\sqrt{[z.(bb-2cb)-zz.(2c+b)-z^3]}}$$

je lui donne cette forme

$$\frac{rdz}{\sqrt{2\sqrt{[bb-2cb+(c+\frac{1}{2}b)^2-(c-\frac{1}{2}b)^2-z.(2c+b)-zz]}}}$$

* Fig. 1.

que

que je change en celle-ci

rdz

feront,

$$\sqrt{bb - ab + (c + \frac{1}{2}b)^2} - (c + \frac{1}{2}b + z)\sqrt{bb - ab + (c + \frac{1}{2}b)^2} + c + \frac{1}{2}b + z$$

où je fais pour abréger $\sqrt{bb - ab + (c + \frac{1}{2}b)^2} = a$ & $c + \frac{1}{2}b$

$$+ \sqrt{bb - ab + (c + \frac{1}{2}b)^2} = a, \text{ \& j'ai } \frac{rdz}{z\sqrt{(a-z)(a+z)}}$$

ou $\frac{rdz}{\sqrt{(a-z)(a+z)}} \times \frac{1}{z}$

Présentement, à cause de la petitesse de z par rapport à a , je mettrai une quan.

tité à la place de $\frac{1}{\sqrt{(a+z)}}$ qui en différera infiniment peu, & qui rendra la

quantité intégrable ou du moins réductible aux arcs de cercles; & donnera une expression de l'oscillation bien plus exacte qu'auparavant. Mais avant que d'aller plus loin, il est bon d'examiner ce que c'est que a & a ; a ou $\sqrt{bb - ab + (c + \frac{1}{2}b)^2} = (c + \frac{1}{2}b)$ est la plus grande valeur que z puisse avoir, qui n'est cependant qu'une quantité très petite, puisqu'elle ne peut jamais être plus grande que $Cb - CA$, ce qui dans des oscillations ordinaires qui

feront, par exemple, d'environ 4 pouces sur un Pendule de 3 pieds, n'est pas la 64^{me} partie du rayon, & est souvent beaucoup moindre.

Cette expression $\sqrt{bb - 2cb + (c + \frac{1}{2}b)^2}$ — $(c + \frac{1}{2}b)$ peut se réduire tellement qu'il sera inutile de mettre aucune lettre à la place pour l'abréger. Premièrement à cause de la petitesse de $bb - 2cb$ en comparaison de $(c + \frac{1}{2}b)^2$, on peut mettre à la place de la

quantité radicale $c + \frac{1}{2}b + \frac{bb - 2cb}{2c + b}$, & alors

on ne néglige qu'une quantité proportionnelle au carré de $\frac{bb - 2cb}{2c + b}$, c'est-à-dire, plus

petite que $\frac{1}{(640)^2}$ ou $\frac{1}{409600}$ ^{me} partie du rayon.

Par la même raison, au-lieu de $\frac{bb - 2cb}{2c + b}$, on

peut mettre $\frac{bb}{2c} - b$, ou $\frac{bb}{2r} - b$, on ne né-

glige alors que des quantités de l'espece de

$\frac{1}{409600}$ qui sont sûrement négligeables, car il

n'y a point d'échelle qui puisse les faire voir.

La quantité a ou $\sqrt{bb - 2cb + (c + \frac{1}{2}b)^2}$ —

$(c + \frac{1}{2}b)$ se réduit donc à $\frac{bb}{2r} - b$. De la

même maniere la quantité a ou $\sqrt{bb - 2cb$

$+ (c + \frac{1}{2}b)^2}$ — $(c + \frac{1}{2}b)$ sera $2c + \frac{bb}{2r}$

qui peut s'écrire plus simplement, en chassant

une des lettres c ou b , puisque l'une dépend

de

dé l'autre, c étant égal à $\sqrt{(rr-bb)}$. La petitesse de bb auprès de rr fait que $\sqrt{(rr-bb)}$ peut passer pour $r - \frac{bb}{2r}$, d'où la quantité

$2c + \frac{bb}{2r}$ devient $2r - \frac{bb}{2r}$. Mettant pré-

sentement dans l'expression de dz pour a , & les valeurs $\frac{bb}{2r} - b$ & $2r - \frac{bb}{2r}$, ou $s - b$

& $2r - s$ (nommant s la quantité $\frac{bb}{2r}$ qui est l'excès de CB sur AB) on aura

$$dz = \frac{r dz}{\sqrt{[(s-b)x-zx]}\sqrt{(2r+z-s)}} \text{ ou } \frac{\sqrt{\frac{1}{2}r} dz}{\sqrt{[(s-b)x-zx]}\sqrt{(1+\frac{z-s}{2r})}}$$

de la petitesse du terme $\frac{z-s}{2r}$, on peut met-

tre, au lieu de $\frac{1}{\sqrt{(1+\frac{z-s}{2r})}}$, $\sqrt{(1+\frac{z-s}{2r})}$,

& ensuite $1 + \frac{z-s}{4r}$ à la place de $\sqrt{(1+\frac{z-s}{2r})}$, d'où notre expression deviendra

$$\sqrt{\frac{1}{2}r} \cdot \frac{4r dz - z dz + s dz}{4r \sqrt{[(s-b)x-zx]}}$$

cette forme $\sqrt{\frac{1}{2}r} \cdot \frac{1}{4r} \left(\frac{\frac{1}{2} dz - \frac{1}{2} b dz - z dz}{\sqrt{[(s-b)x-zx]}} + \frac{4r dz + \frac{1}{2} dz + \frac{1}{2} b dz}{\sqrt{[(s-b)x-zx]}} \right)$ dont l'intégrale est

$\sqrt{\frac{1}{2}r}$

$$\sqrt{\frac{1}{2}r} \cdot \frac{1}{4r} \sqrt{[(1-b)z-zz]} + \sqrt{\frac{1}{2}r} \cdot \left(\frac{4r + \frac{1}{2}z + \frac{1}{2}b}{4r} \right)$$

$$\int \frac{dz}{\sqrt{[(1-b)z-zz]}} \text{ qui exprime le tems}$$

par l'arc BN , & en faisant $z=a$, ou $1-b$ qui est sa valeur au point O , cette expression se réduit à $\frac{4r + \frac{1}{2}z + \frac{1}{2}b}{4r} \cdot \sqrt{\frac{1}{2}r} \cdot 2D$, (D veut

dire un angle droit) ou $2D\sqrt{\frac{1}{2}r} + \frac{1+b}{4\sqrt{2r}}$

D qui exprime le tems par l'arc BO .

XIII. Et si l'on fait dans cette valeur $b=0$,

elle devient $2D\sqrt{\frac{1}{2}r} + \frac{1}{4\sqrt{2r}}$ qui exprime le tems par l'arc de cercle vertical BI (*Fig. 4.*) ou la demi-oscillation ordinaire.

XIV. Après avoir vu la petite différence qu'il peut y avoir entre le tems employé à parcourir la courbe à double courbure BO , & le tems à parcourir l'arc de cercle vertical BI , ou la demi-oscillation ordinaire, il faut voir de combien il s'en faut que le tems par l'arc BI soit égal à celui que le corps mettroit à faire des oscillations infiniment petites, qui sont les seules parfaitement isochrones: rien n'est plus facile en se servant de

l'expression $2D\sqrt{\frac{1}{2}r} + \frac{1}{4\sqrt{2r}}$.

En faisant $z=0$ dans cette valeur, elle devient $2D\sqrt{\frac{1}{2}r}$ qui exprime le tems d'une demi-oscillation infiniment petite, de sorte que

$\frac{1}{4\sqrt{2r}}$ est si petit auprès de $2D\sqrt{\frac{1}{2}r}$, quand

BZ

BZ n'est que d'environ 4 ou 5 pouces, comme on le pratique dans les expériences du Pendule, que l'on peut le négliger entièrement. Tout le monde favoit bien que des oscillations de cette nature pouvoient être regardées comme isochrones, mais peut-être n'avoit-on pas cherché à calculer en quoi consistoit la petite différence de leur durée. C'est ce qui se voit bien facilement par l'expression précédente, puisque la proportion entre $\frac{1}{4}\sqrt{2r}$ & $2D\sqrt{\frac{1}{2}r}$, ou entre 1 & $8r$, fait voir la petitesse de la différence de ces oscillations à celles qui sont parfaitement isochrones.

XV. De même l'expression $2D\sqrt{\frac{1}{2}r} + \frac{1+b}{4\sqrt{2r}}D$ (Art. 12.) fait voir que le tems par la courbe à double courbure BO ne diffère du tems par l'arc de cercle vertical BI que du terme $\frac{bD}{4\sqrt{2r}}$ qui est si petit auprès de $2D\sqrt{\frac{1}{2}r} + \frac{1}{4\sqrt{2r}}D$, ou simplement auprès de $2D\sqrt{\frac{1}{2}r}$, qu'on peut sans scrupule le négliger ; car $\frac{bD}{4\sqrt{2r}}$ est à $2D\sqrt{\frac{1}{2}r}$ comme b à $8r$: or b qui, dans les oscillations dont il s'agit ici, d'environ 4 pouces sur 3 pieds de Pendule, n'est jamais plus grande que $\frac{bb}{2r} = \frac{bb}{2r} = E$, ne sauroit être tout au plus que

que la 640^{me} partie du rayon, d'où ce qu'on néglige alors n'est pas la 5120^{me} de l'oscillation. Nous pouvons donc regarder comme démontré présentement, que le tems que le Pendule met à parcourir la courbe à double courbure BO , peut être pris, sans erreur sensible, pour le tems qu'il mettroit à arriver à la situation verticale CI , en décrivant l'arc de cercle BI , lorsque la longueur BZ est petite par rapport au rayon CO , qu'elle n'est, par exemple, que de 4 ou 5 pouces, le rayon étant de 3 pieds. Si l'on vouloit que BZ fût encore plus petite, la différence entre le tems par BO & par BI seroit beaucoup moindre encore.

XVI. Le calcul précédent pourroit s'appliquer à des oscillations plus grandes, par

exemple, jusqu'à 6, 7 ou 8 pouces, $\frac{b}{sr}$ ex-

primerait toujours la différence entre le tems par BO , & le tems par BI ; car les quantités que l'on a négligées dans le calcul précédent, parce qu'elles étoient de même espece que le quarré de r , seroient encore négligeables. Si l'on vouloit que la différence entre le tems par BO , & le tems par BI ne passât pas une quantité donnée, comme

$\frac{1}{4000}$, $\frac{1}{3000}$, $\frac{1}{2000}$, &c. on trouveroit aisément la grandeur de BI , ou l'étendue de l'oscillation, pour que cette différence ne pût pas être plus grande que cette quantité; par exemple, en donnant à BZ environ 8 pouces, l'arc BO & l'arc BI seront isochrones.

nes à $\frac{r}{1300}$ près au moins, & plus approchans encore d'être isochrones, à mesure que b sera plus petite que r , c'est à-dire, que la courbe BO s'approchera d'être verticale.

XVII. Il reste encore une chose à prouver, pour que nous ayons entièrement démontré, comme nous nous le sommes proposé dans ce Mémoire, que lorsqu'en examinant le nombre de battemens d'un Pendule pendant un tems donné, le corps vient à faire des oscillations coniques, on peut compter ces oscillations à la place des autres, sans erreur sensible, à cause qu'elles sont à-peu-près de même durée. Car quoique nous ayons fait voir que les arcs à double courbure BO , renfermés entre le point B le plus haut de l'oscillation, & le point O le plus bas, sont sensiblement isochrones avec l'arc BI vertical; s'il se trouvoit que l'angle ACG qui marque l'étendue de la demi-oscillation fût sensiblement plus grand qu'un droit, il arriveroit que les quatre branches égales à BO , qui équivaldroient ensemble pour la durée à l'allée & la venue du Pendule dans les oscillations ordinaires, seroient considérablement plus grandes que quatre droits, c'est-à-dire, que le Pendule après deux oscillations se seroit écarté de sa première situation, & l'Observateur, en comptant les oscillations, pourroit se méprendre facilement.

XVIII. Il faut donc prouver présentement que cet angle CAG ne diffère qu'infinitement peu d'un angle droit dans les petites oscillations, & par conséquent que le corps revient à-peu-

à-peu-près à la même place à la seconde oscillation, ce qui est fort commode pour compter les battemens, & est bien moins sujet à erreur, que de juger du point le plus haut & le plus bas où se trouve le corps.

Soit repris pour cela l'Equation

$$rm = \frac{AC \cdot \sqrt{BD} \cdot Sn \cdot CB}{MC \sqrt{(MC^2 \cdot EN - AC^2 \cdot BD)}} \quad (\text{Art. 1.}), \text{ ou}$$

$$dy = \frac{r b dx r b}{\sqrt{(rr - xx) \sqrt{xx \cdot \sqrt{(rr - xx) - c + b - bbb}}}}$$

(en nommant mr , dy ; Mc , x). Nous allons chercher à réduire cette expression, en la rendant particuliere aux petites oscillations, comme MC , x est toujours petit lorsque la distance du fil de la verticale est peu considérable, $(MC)^2$ est par conséquent infiniment plus petit. On peut donc, au lieu du terme $\sqrt{(rr - xx)}$, mettre simplement r , mais uniquement dans le premier membre du dénominateur; car dans l'autre

$\sqrt{xx \cdot \sqrt{(rr - xx) - c + b - bbb}}$, on ne peut pas le faire, parce que ce que l'on négligeroit alors seroit une quantité aussi considérable que tout ce qui est sous le signe radical. On peut réduire cependant ce second membre du dénominateur; pour cela, il

faut mettre à la place de $\sqrt{(rr - xx)}$, $r - \frac{xx}{2r}$,

à la place de c , $r - \frac{bb}{2r}$, ou $r - \frac{1}{2}$; pour bb ,

$2r$, & $\sqrt{xx \cdot \sqrt{(rr - xx) - c + b - bbb}}$

devient $\sqrt{xx \cdot (\frac{1}{2} - \frac{xx}{2r} + b) - 2rbb}$,

ou

ou $\sqrt{(xx - \frac{x^4}{2r} + bxx - 2rb)}$, ou
 $\sqrt{\frac{(2r - xx)(xx - 2rb)}{2r}}$. Donc l'Equation

$$dy = \frac{rb \sqrt{b} dx}{\sqrt{(2r - xx)} \sqrt{xx} \sqrt{(xx - 2rb)} - c + b - b^2}$$

peut être prise sans erreur sensible pour

$$dy = \frac{2r dx \sqrt{b}}{\sqrt{(2r - xx)} \sqrt{(xx - 2rb)}}, \text{ ou } \frac{dy}{x}$$

$$= \frac{2r dx \sqrt{b}}{x \sqrt{(2r - xx)} \sqrt{(xx - 2rb)}}, \text{ dont l'intégra.}$$

le doit être la valeur de l'angle ACM : il ne s'agit donc plus que de voir si cette valeur intégrée donneroit un angle droit, ou très approchant, en mettant pour x la valeur lorsque le point M devient G .

Mais on peut s'épargner la peine d'intégrer cette quantité, ou plutôt de la réduire à des arcs de cercle, en se rappelant l'Equation de l'Ellipse par rapport à des ordonnées partant du centre; on verra que l'Equat. $\frac{dy}{x}$

$$= \frac{2r dx \sqrt{b}}{x \sqrt{(2r - xx)} \sqrt{(xx - 2rb)}} \text{ exprime u-}$$

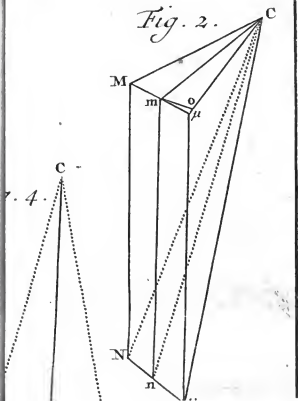
ne Ellipse dont le grand axe est $AC = b = \sqrt{(2rb)}$, & le petit $\sqrt{(2r - xx)} = CG$: ce qui fait voir tout de suite ce que nous voulions démontrer, & fournit une remarque assez singulière sur les courbes BO , qui ont fait l'objet de ce Mémoire. C'est que lorsque l'espace qu'elles occupent, est petit par rapport à la longueur du Pendule, leur courbe de projec-
tion;

tion, & par conséquent elles-mêmes approchent fort d'être des Ellipses : ce sont toujours en rigueur géométrique, des especes de Spirales, comme nous l'avons expliqué ci-dessus, mais dont les spires approchent tellement de revenir au même point, qu'on peut les regarder comme rentrant en elles-mêmes.

XIX. De ce que la courbe AG & la courbe BO peuvent être prises, sans erreur sensible, pour des Ellipses lorsque les oscillations sont petites, on pourroit tirer aisément une nouvelle démonstration de l'Isocronisme des oscillations coniques quelconques infiniment petites. Car comme nous avons vu au commencement de ce Mémoire, que les espaces ACM sont proportionels aux tems, on pourra regarder le point M , comme un corps qui seroit parti de A avec la vitesse $\sqrt{b}$ que le poids du Pendule a en B , & qui seroit attiré continuellement par une force centrale vers C qui agiroit en raison directe des distances (*Voyez Propos. 10. liv. 1. de M. Newton*), & il s'en suivra (*Corollaire 2. de la même Proposition*), que les tems périodiques seront tous égaux, pourvu que l'on fasse voir que non-seulement la tendance de M vers C est en raison directe des distances, pendant qu'il décrit la même courbe BO , mais qu'en comparant deux différentes courbes comme BO , décrites par le même Pendule, la tendance de M vers C sera toujours en raison directe de la distance au centre : c'est ce qui est aisé à démontrer en cherchant l'expression de la force centrale dans le point A où la direction de la courbe est perpendiculaire à AC .

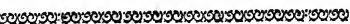
La

Fig. 2.





La force centripete doit être le quarré de la vitesse divisé par le rayon de la développée, le quarré de la vitesse en A est b , le rayon de la développée, si la courbe AC approche fort d'être une Ellipse dont les demi-axes soient $\sqrt{(2re)}$, $\sqrt{(2rb)}$ peut être pris pour $\frac{2rb}{\sqrt{(2re)}}$, d'où la force centripete est comme $\frac{b\sqrt{(2re)}}{2rb}$, ou comme $\sqrt{(2re)}$ $= AC$, c'est-à-dire, proportionnelle à la distance.



DEUX OBSERVATIONS ANATOMIQUES.

LA PREMIERE,

Sur une contorsion involontaire de la Tête.

LA SECONDE,

Sur une roideur douloureuse du côté droit du Col, avec un grand battement de la Carotide, & une espee de cliquetis au fond de la Gorge.

Par M. WINSLOW *.

JE commençai, l'année 1719, à faire de nouveau un examen particulier des Mouvements musculaires & des Articulations, au-

Le 20 Avril 1735.

auquel examen M. l'Abbé Bignon m'avoit quelque tems auparavant engagé, à l'occasion d'un accident arrivé à une personne de sa connoissance. Cette entreprise me parut d'abord également stérile & difficile; stérile, par rapport à l'Anatomic, en ce que l'exposition & la connoissance des Os & des Muscles, paroissent si triviales aux Curieux, qu'ils les abandonnoient aux Ecoles & aux Amphithéâtres; difficile, à l'égard de certains phénomènes déjà mal expliqués, & sur lesquels plusieurs illustres Anatomistes physiciens avoient employé beaucoup de travail, sans en être venus à bout: mais comme j'avois déjà expérimenté que par un examen scrupuleux souvent réitéré, & par une persévérance non interrompue, j'étois parvenu à trouver ce que je n'espérois plus pouvoir découvrir, je m'y livrai, & cela d'autant mieux que je m'y sentoient naturellement porté. Depuis ce tems-là, j'ai produit à la Compagnie plusieurs essais de mon entreprise, & j'avoue que le contentement particulier que feu M. Varignon témoigna sur mes premières tentatives, m'encourageoit beaucoup. Mais ce qui m'a sur-tout poussé à continuer ce travail, malgré la stérilité & la difficulté, ce sont les grands avantages que j'en ai tirés dans la Médecine & dans la Chirurgie, ayant vu & démontré en plusieurs occasions, qu'on avoit pris une incommodité pour une autre, & que d'un côté, on avoit employé quantité de remèdes inutiles, & même par cette raison quelquefois très-dangereux, pendant que d'un autre côté, on avoit privé entièrement de tout secours,

des

des malades dont la guérison auroit été très facile, & même très prompte.

L'année 1720, à la fin d'un Mémoire sur l'action des Muscles en général, & sur l'usage de plusieurs en particulier, je promis un essai de Myologie qui seroit naturelle, aisée & très favorable aux recherches en Physique & en Médecine. Je l'ai donné dans le Traité de l'Exposition anatomique de la structure du Corps humain, & je m'applique actuellement à recueillir les observations médicales & chirurgicales qui prouvent évidemment, & l'utilité, & la nécessité des recherches & des expériences qui s'y trouvent. Les deux observations qui font le sujet du Mémoire que je présente aujourd'hui, serviront d'exemples. La première auroit dû être placée à la suite de mon Mémoire de 1730, sur les mouvemens de la Tête, du Col & de l'Epine du dos, en ayant fait le rapport à la Compagnie immédiatement avant la lecture de ce Mémoire; & quoique deux ans après, savoir en 1732, j'en aye donné l'abbregé dans une Thèse de Médecine, j'ai cru devoir la rapporter tout au long dans les Mémoires de l'Académie des Sciences, comme une piece qui y appartient originairement, & qui y fera mieux en dépôt pour l'utilité du Public, que dans un piece volante. La seconde est faite depuis peu.

PREMIERE OBSERVATION.

M. le Marquis de Magnane me pria d'aller avec lui voir une Dame de Province, qu'on

Mém. 1735.

T

croyoit

crovoit avoir le col disloqué, parce que sa tête tomboit toujours malgré elle sur l'épaule gauche, & en même tems étoit contournée de maniere que le menton étoit continuellement appuyé contre cette épaule. On le crovoit d'autant plus, qu'on sentoit sur les vertebres du col, au côté opposé, une espèce de tumeur dure avec gonflement du muscle sterno-mastoïdien de ce côté. Elle ne pouvoit redresser sa tête que par le secours de ses mains, ni la retenir dans une autre attitude qu'avec ses mains, ou moyennant les mains d'une autre personne; car aussi-tôt que les mains quittoient, la tête tournoit sur le champ, & retomboit sur l'épaule, excepté quand elle étoit appuyée sur quelque chose, comme sur le dos d'une chaise, ou sur le chevet du lit. On me dit que cet accident lui étoit arrivé après des voyages qu'elle avoit été obligée de faire pendant un Hiver rude, & qu'il y avoit environ deux ans qu'elle étoit affligée de cette incommodité, se portant d'ailleurs passablement bien, excepté qu'elle étoit sujette au rhumatisme. On ajouta que depuis ce tems-là on avoit appliqué toutes sortes de remèdes sur la tumeur qu'on sentoit au col à l'opposite du menton contourné, & qui, au-lieu de céder à ces remèdes, paroissoit devenir par degrés plus considérable, avec inflammation des parties circonvoisines & de la peau qui la couvroit.

J'examinai d'abord avec toute l'attention possible, & à plusieurs reprises, cette incommodité particulière, & je découvris à la fin, que par une méprise continuelle, on avoit

rou-

toujours depuis le commencement jusqu'alors, laissé entièrement sans secours le côté malade, & tourmenté sans cesse par quantité de topiques, dont plusieurs étoient très actifs, le côté qui étoit sain d'abord, & qui, par ces topiques, étoit devenu enflammé, tuméfié, roide & douloureux. Je soupçonnai ensuite qu'on avoit regardé cette incommodité comme une espèce de paralysie d'un côté du col, mais qu'on s'étoit mépris du côté attaqué, en ayant jugé selon l'idée qu'on auroit eue de la paralysie qui arrive à un côté de la bouche, laquelle dans ce cas reste toujours plus ou moins tirée vers le côté sain. On fait que cela dépend de ce que les muscles du côté paralytique ayant perdu leur ressort, ne contre-balancent plus les muscles du côté sain, qui, par ce défaut, étant plus en contraction qu'à l'ordinaire, tirent la bouche vers leur côté, de sorte qu'elle paroît alors plus défigurée du côté sain que du côté malade. Sur cette idée, ceux mêmes qui connoissent & qui ont disséqué plusieurs fois les muscles qui servent aux mouvemens de la Tête, pourroient se méprendre très facilement dans le cas exposé, faute de bien savoir ou de bien considérer toute l'économie des actions relatives de ces muscles ; chose nullement embarrassante pour ceux qui examinent avec patience, observent sans prévention, & comparent très attentivement à plusieurs reprises ce qu'ils ont remarqué sur les muscles disséqués dans un Cadavre, avec toutes les fonctions, tant simples que combinées, de ces mêmes muscles examinées dans toutes

sortes d'attitudes d'un Corps vivant , & qui se porte bien. Parmi le grand nombre de muscles, par le moyen desquels se font les différens mouvemens de la tête, il y en a quatre qui, par leur arrangement oblique, forment quatre angles, savoir, deux angles en-haut derrière les oreilles, sur les éminences osseuses appellées *Apophyfes mastoïdes* ; deux angles en-bas, dont l'un est en devant au bas de la gorge sur le sternum, & l'autre en arrière au bas de l'épine du col : ainsi par leurs directions & par leurs rencontres obliques, ces quatre muscles représentent deux compas médiocrement ouverts, & posés de façon que les extrémités de l'un touchent les extrémités de l'autre, & la tête de l'un est écartée de la tête de l'autre. Les deux muscles antérieurs appellés communément *Mastoïdiens*, ou *Sterno-mastoïdiens*, sont beaucoup plus épais & plus forts que les deux postérieurs ; ils sont pour l'ordinaire très-apparens par leur saillie, sur-tout dans des gens maigres. Les Dessinateurs, les Peintres & les Sculpteurs ont grand soin de représenter ces deux muscles très vivement, & quelquefois trop ; ce qui leur arrive assez souvent aussi à l'égard du plus grand nombre des muscles du Corps humain, comme je le ferai voir dans une autre occasion, au sujet des figures anatomiques. Les deux postérieurs appellés *Splenius*, sont plats, moins forts & moins sensibles dans les vivans. Je ne m'étendrai pas ici sur plusieurs phénomènes des différentes fonctions de ces muscles ; il suffit pour le présent de faire observer que par l'alternative de leur direc-

direction oblique autour du col, ces quatre muscles, indépendamment d'une vingtaine d'autres qui s'y trouvent, pourroient seuls suffire pour toutes sortes d'attitudes & de mouvemens de la tête, en avant, en arrière, sur les côtés, directement, obliquement, en quelque maniere de pivot, &c. Les deux muscles antérieurs, quand ils agissent ensemble également, portent dans certaines attitudes du corps, la tête directement en devant vers la poitrine; les deux postérieurs la portent en arrière; un des antérieurs, & celui des postérieurs qui lui est le plus voisin, portent ensemble la tête vers l'épaule du même côté; un seul des antérieurs simplement dirigé par les voisins, porte la tête obliquement vers l'intervalle du sternum & de l'épaule du même côté; un seul des postérieurs la porte obliquement vers l'intervalle de l'épaule & du dos; un antérieur seul d'un côté avec un postérieur seul de l'autre côté, la tourne comme sur un pivot en portant le menton vers l'épaule opposée; par exemple, quand l'antérieur ou Mastoïdien du côté droit, agit en même tems que le postérieur ou Splenius du côté gauche, il tourne avec lui la tête, de maniere que le menton se porte vers le côté gauche. On peut aisément imiter & représenter tous ces mouvemens, par le moyen de quatre cordages attachés dans le même arrangement à une tête de carton, ou à une boule de bois, &c. rendue mobile sur un bloc par une espee de jointure ou articulation en genou, selon le langage commun des ouvriers. Ainsi quand par quelque acci-

dent l'un de ces deux muscles antérieurs a perdu son ressort, l'autre doit nécessairement & naturellement faire contourner la tête vers le côté du muscle malade, & non pas vers le côté sain comme dans la Paralyse d'un côté de la bouche. C'est ce qui m'a paru d'abord être arrivé dans le cas rapporté, & que j'ai trouvé effectivement après l'avoir bien examiné; car le Sterno-mastoïdien du côté de la pente & de la tournure de la tête de cette Dame, paroissoit fort amaigri, & celui du côté opposé paroissoit grossi & comme endurci, en partie par la contractoin naturelle de ses fibres, & en partie par le long usage indiscret des topiques.

Pour y remédier, ou plutôt pour soulager la Dame, en attendant quelque chose de mieux, je conseillai d'abord d'employer pour le côté malade & négligé, les mêmes remèdes avec lesquels on avoit jusqu'à présent si mal-à propos tourmenté le côté qui se portoit naturellement bien. Ensuite après avoir un peu réfléchi pour trouver le moyen de soutenir & de contenir la tête dans son attitude naturelle, j'imaginai un bandage très-simple pour suppléer au défaut du Muscle relâché, & pour servir à deux fins, savoir à retourner la tête en devant, & à l'arrêter dans cette situation selon la commodité. Voici comme j'y réussis. Je pris un ruban large d'un pouce & long d'une aune & demie. J'en appliquai une extrémité en travers sur le haut du front, de maniere que cette extrémité regardoit le vrai côté malade, où je
l'ar-

l'arrêtai avec une main, pendant qu'avec l'autre je conduisois le ruban derriere l'oreille du côté sain, puis sous le derriere de la tête, ensuite derriere l'oreille du côté malade, & de là jusqu'au front, où l'ayant passé par dessus l'extrémité du ruban, j'eus soin de bien arrêter cette extrémité par plusieurs tours semblables, afin que le ruban ne glissât point. Après quoi j'en passai le reste sur l'oreille du côté sain, je le conduisis derriere l'épaule du même côté, & le fis passer sous le creux de l'aisselle vers le devant de la poitrine, où je le tirai peu à peu; & par-là au moyen de l'obliquité de ce passage depuis le front jusques derriere l'épaule, je fis tout à la fois réussir trois choses, savoir, relever la tête panchée, la tourner en devant, & la maintenir dans cette attitude contre l'effort continuel du Sterno-mastoïdien sain. Je fis plus, car en continuant à tirer le ruban, je fis tourner au degré que je voulois, le visage vers le côté sain: & réciproquement à mesure que je lâchois le ruban, le Sterno-mastoïdien fit retourner le visage vers le côté malade. Je mis ensuite, pour imiter cette opération, le ruban dans la main gauche de la Dame, qui par ce moyen avec beaucoup d'aisance, & encore avec plus de joye, releva, tourna, arrêta, lâcha & conduisit elle-même sa tête. Ayant enfin arrêté avec une épingle le ruban sur le devant de son habit, elle se trouva entierement en état de tenir la tête ferme dans l'attitude ordinaire, sans avoir besoin d'autre maintien. Quelqu'un pourroit soupçonner que le ruban étant placé du

même côté que le muscle sain, ne pourroit pas tenir lieu du muscle malade, ni en faire la fonction; mais ce soupçon sera bien-tôt dissipé, quand on aura fait attention que la direction du ruban est tout-à-fait à contre-sens de la direction du muscle sain, & que ces deux directions se croisent obliquement.

Les Figures, avec leur explication, sont placées après la seconde Observation.

NOTA. On trouve à-peu-près le même cas dans un Livre intitulé: *Observationes Medicæ de Affectibus omiffis, auctore Arnaldo Bootio, M. D. &c.* imprimé à Londres, 1649, in 12. & à Helmstad 1664. in 4°. avec une Préface de Meibomius. C'est dans le Chap. V. de *Capitis Distortione*. L'Auteur en rapporte deux exemples, observés par lui-même dans le cours de sa Pratique.

Le premier exemple est d'une femme d'Irlande, à qui cet accident étoit arrivé après s'être frotté le col avec un onguent mercurial d'un Charlatan. En voici l'exposition originale: *Caput ei ad sinistrum latus prorsus deflecebatur, inque eo situ semper manebat, nisi manu in directam aut in contrariam partem impelleretur; quod facile ac nullo negotio fieri poterat: sed ablata manu statim in alterum illum ac difformem situm revertebatur. Ob hoc judicavi distortionem illam capitis non fieri à distentione nervorum muscutorumque ejus lateris, in quod vergebat caput (à cujusmodi distentione seu convulsione in anteriora trahitur in Emprosthotono, sicut in Opisthotono ad posteriora) sed potius à paralyticâ*
eorum.

corum resolutione in latere opposito. L'Auteur dit ensuite, que la femme fut entièrement guérie au bout de deux semaines par l'usage des Tisanes sudorifiques, & de l'application fréquente des fomentations, des onguens, &c. sur le col; mais que peu de tems après cela, ayant eu l'imprudence de mettre sur la nuque du col l'onguent d'un Charlatan, la même contorsion revint, & étant négligée pendant quelque tems, augmenta, &c. de sorte que ni les remèdes déjà employés ni aucun autre ne réussirent.

Le second exemple est d'une femme de Paris, à laquelle une pareille contorsion de la tête vers le côté gauche étoit arrivée après plusieurs accidens occasionnés par une chute sur l'os sacrum, qu'elle avoit faite plus de trois mois auparavant. L'Auteur dit que cette incommodité de la tête parut céder un peu de tems à ses remèdes, mais qu'elle revint toujours, de sorte qu'il abandonna la malade au bout de deux mois. Il ajoute que depuis ce tems-là, malgré plusieurs tentatives de différens Médecins & Chirurgiens, la contorsion resta comme elle avoit été dès le commencement. Il finit ces deux histoires en citant, des observations de Riviere, un cas qui en partie y paroît avoir quelque rapport.

Les deux observations de Bootius ont assez de ressemblance avec la mienne, quant à la contorsion de la tête; mais on voit par son premier exposé, 1°. Qu'il s'étoit mépris au sujet des muscles, comme ceux qui avoient traité avant moi la Dame mentionnée. 2°. Que le petit succès de son traitement dépendoit

de l'application des topiques autour de tout le col, de sorte que le côté malade en avoit sa part aussi-bien que le côté sain, au-lieu que ceux dont j'ai parlé avoient seulement pansé le côté sain & passé le côté malade. 3°. Que sans le moyen de retenir la tête dans une attitude convenable, & d'empêcher l'allongement des muscles paralytiques ou affoiblis, aucun remede ne réussiroit.

SECONDE OBSERVATION.

Un homme fort appliqué à copier pendant toute la journée depuis très longtems, fut à la fin attaqué d'une incommodité particuliere de la gorge & du côté droit du col. Il sentoît de tems en tems dans la gorge près le larynx quelque chose branler, comme quelque petite partie dérangée & prête à se détacher, sur-tout quand il avaloit, & ce branlement étoit souvent accompagné ou suivi d'un certain bruit sourd comme d'une espece de cliquetis. Le côté droit du col étoit un peu enflé avec une tension ou dureté douloureuse depuis l'oreille jusqu'à la clavicule, mais principalement vers le creux de la gorge, immédiatement au dessus du sternum. L'artere carotide du même côté paroissoit battre plus fortement que celle de l'autre côté. L'ayant bien examiné & questionné, deux circonstances attirerent principalement mon attention. 1°. Qu'il avoit l'habitude de tenir le col serré par la cravatte. 2°. Qu'il étoit journellement occupé à copier de grands cayers placés presque tout-à-fait à côté de son

son bras gauche, & très élevés ; de sorte qu'il étoit obligé de tourner beaucoup la tête vers ce côté, & de la lever de tems en tems fort en-haut, ce qu'il faisoit avec beaucoup de promptitude & comme par secouffes. Ces deux choses me parurent ensuite non seulement avoir occasionné les incommodités exposées, mais aussi les avoir entretenues, & même rendu inutiles tous les remèdes qu'il avoit employés depuis quelques mois. L'Anatomie me porta à en être persuadé par les raisons suivantes.

1°. On fait que pour tourner la tête vers le côté gauche, le muscle sterno-mastoïdien droit se met en contraction. Ainsi ce muscle ayant été forcé & comprimé par le serrement de la cravatte, ses fibres avoient souffert autant de petites meurtrissures qu'il avoit fait de mouvemens de contraction, lesquelles petites meurtrissures, si souvent réitérées, lui avoient causé la dureté & la tension douloureuse.

2°. Ce muscle ainsi tendu, & étant avec cela comprimé par le serrement de la cravatte, comprimoit aussi extraordinairement l'artere carotide toutes les fois qu'il étoit en contraction pour tourner la tête vers le côté gauche ; ce qui auroit pu à la fin affoiblir les membranes de cette artere au point d'en rendre le battement plus sensible qu'à l'ordinaire.

3°. On fait que deux muscles très minces & très étroits, appelés communément *Cora-co-hyoïdiens*, & que je nomme *Omo-hyoïdiens*, attachés par un bout à l'os hyoïde vers la

racine de la langue, & par l'autre bout au haut de l'épaule, passent immédiatement derrière les muscles Sterno-mastoïdiens, & croissent avec eux en maniere d'X romain. Ainsi l'un de ces muscles Omo-hyoïdiens, ayant été dans le cas dont il s'agit ici, continuellement frappé par l'action fréquente du muscle Sterno-mastoïdien du même côté, & l'autre ayant été en même tems presque toujours lâche par le peu d'action du muscle Sterno-mastoïdien voisin, il est à soupçonner que leur ressort étoit par-là devenu inégal, & que dans certains mouvemens du gosier, du larynx & du pharynx, sur-tout dans l'action d'avaler, cette inégalité de leur ressort occasionnoit une espece de soubresaut à quelque portion cartilagineuse du larynx à l'entrée du gosier vers le fond du pharynx, par la connexion de ces parties avec l'os hyoïde, auquel les muscles omo-hyoïdiens sont attachés.

Je lui conseillai de quitter tous remèdes, & seulement d'avoir grand soin de ne pas fermer le col ni le jour ni la nuit, & d'éviter toutes les attitudes qui obligent de tourner la tête vers le côté gauche. Il le fit, & peu de jours après il y eut déjà moins d'enflure, moins de dureté & moins de battement. Je ne fais ce qu'il est devenu dans la suite.

EXPLICATION DES FIGURES.

*Qui appartiennent à la première Observation
de ce Mémoire.*

FIGURE PREMIERE.

La Tête en contorsion, & panchée sur l'épaule gauche.

- a*, le trajet du Muscle Sterno-Mastoïdien gauche, relâché.
- b*, le trajet du Muscle Sterno-Mastoïdien droit, étant en contraction involontaire, & tournant la tête à gauche.
- c*, le trajet d'une portion du Muscle Splenius ou Mastoïdien postérieur du côté droit, conformément à cette attitude.

FIGURE II.

L'application du Bandage ou Ruban à la tête panchée.

- a, b, c*, comme dans la Figure première.
- d, d, d*, les premiers tours du Ruban.
- e*, la continuation du Ruban sur l'oreille droite.
- f*, le passage du Ruban derrière l'épaule droite.
- g*, le passage du Ruban sous l'aisselle du bras droit.
- h*, l'extrémité du Ruban tirée en devant vers le milieu de la poitrine.

T 7.

F1.

FIGURE III.

La Tête redressée par le Bandage ou Ruban, & vue de profil.

Les lettres marquent ici les mêmes choses que celles de la première Figure, excepté *a* qui ne peut marquer dans cette attitude que l'extrémité inférieure du Muscle Sterno-Mastoïdien gauche ou malade.

FIGURE IV.

La Tête redressée, & vue de front.

Les mêmes lettres que dans la Figure III, avec cette différence, que les deux Muscles Sterno-Mastoïdiens sont ici tracés comme dans l'état naturel de leur équilibre, & excepté la lettre *c*, qui ne pouvant ici répondre au Muscle Splenius, est omise.

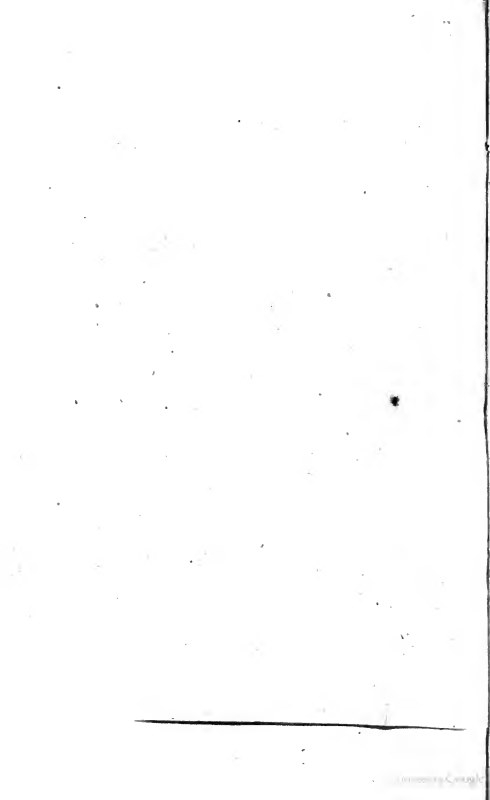
~~~~~  
 DERNIERE PARTIE  
 DU SECOND MEMOIRE  
 SUR LE KERME S.

SA PREPARATION PAR LA FONTE.

Par M. GEOFFROY.

**P**OUR n'avoir rien à desirer dans l'examen chimique de ce remède, il me restoit encore à imiter quelques Chimistes qui ont  
 substi-





substitué à l'ébullition de l'Antimoine avec un Sel alkali, la fonte de ce minéral avec le même sel, & à déterminer en même tems la proportion du sel qu'il falloit employer pour avoir le Kermès aussi beau, aussi fin, aussi coloré que par l'ébullition.

Mais afin de connoître cette proportion avec plus de certitude, je me suis toujours servi de l'Antimoine de Hongrie réduit en poudre très fine; ce qui rend son mélange avec le Sel alkali & plus exact, & plus facile; de plus, j'ai fait toutes mes fontes dans des cornues de verre, pour ne rien perdre des matieres qui pouvoient se séparer du mélange pendant la fonte. Enfin après les expériences où j'ai employé l'Antimoine, je lui ai substitué son régule, & je l'ai fondu de même avec le Sel alkali.

Une once d'Antimoine porphyrisé, & une demi-once de Nitre fixé par les charbons & bien sec, ayant été bien mêlés & mis dans une cornue, ont donné du flegme, des vapeurs blanches & épaisses; la surface de la matiere a pris au bout de quelque tems, une couleur rouge, marque certaine que le soufre grossier de l'Antimoine commençoit à s'unir au Sel alkali, & à former un hepar; ensuite il a distillé quelques gouttes d'une liqueur jaune, puis il a paru dans le col de la cornue un sel volatil concret, aussi pénétrant que le Sel volatil ammoniac ordinaire.

Si l'on veut séparer ce sel, il faut ôter la cornue du feu aussi-tôt qu'il est formé, sans quoi la chaleur qui continue & les vapeurs nitreuses qui surviennent, le font disparaître,

tre, & la liqueur du récipient n'étant plus ni acide, ni alkali, ne sent que l'empyreume. Si après avoir retiré le sel volatil, pour en faire les essais, & s'assurer qu'il en a toutes les propriétés, on remet la cornue au feu, & qu'on l'augmente peu à peu, la matiere se gonfle, toute sa surface prend une couleur d'un rouge vif, enfin il s'élève au haut de la cornue, quelques fleurs farineuses & blanches.

Cette portion de deux parties d'Antimoine sur une de Nitre fixé, ne laisse point de régule au fond de la cornue: je m'en suis assuré en répétant l'opération cinq ou six fois.

Mais si on employe parties égales d'Antimoine & de Nitre fixé; par exemple, une once de chacun, la masse prend plus vite la couleur rouge à sa surface, elle se fond plus également sans se gonfler, & l'on trouve à sa base un régule qui, à cette dose, pèse ordinairement 18 à 19 grains, sans compter les petits grains non réunis au culot, qui restent épars dans les scories salines & sulfureuses, qu'on trouve au-dessus de la petite masse réguline.

En faisant la même opération avec deux parties, ou une once d'Antimoine, & trois parties, ou une once & demie du même Alkali nitreux, on trouvera par once d'Antimoine 49 grains de régule, sans compter les particules dispersées. Il est à remarquer qu'il s'élève plus de vapeurs blanches avec cette proportion qu'avec les deux précédentes, & qu'on en retire aussi plus de sel volatil concret.

**Afin**

Afin que le détail des procédés de ces Kermès fût complet, j'ai tenté la fonte de l'Antimoine avec d'autres Sels alkalis substitués au Nitre fixé par les charbons. Je savois bien que tous formeroient un hepar avec le souphre grossier du minéral, mais il étoit nécessaire de savoir s'il n'y auroit pas des différences, & si les produits seroient uniformes.

J'ai d'abord employé le Nitre fixé par le Tartre; ce sel alkali avoit été dissout, filtré, & réduit ensuite en masse saline, sèche & blanche. J'ai mêlé demi-once de celui-ci avec une once d'Antimoine, réduit, comme je l'ai dit, en poudre subtile: après le flegme, il s'est élevé des vapeurs rouges ayant l'odeur & le goût de l'esprit de Nitre, qui n'ont pas duré longtems; ensuite des vapeurs blanches, puis du sel volatil en forme sèche: lorsque j'ai levé le dôme du fourneau, je me suis apperçu que, quoique le sel que j'employois eût donné dans les essais ordinaires toutes les marques d'un véritable alkali fixe, il y avoit encore plusieurs parties du Nitre qui n'avoient pas été alkalisées par la détonation de ce sel avec le Tartre, puisqu'elles fussoient de nouveau avec le souphre de l'Antimoine, & s'allumoient les unes après les autres. Cette fulmination a été beaucoup plus sensible dans une autre expérience où j'avois employé quatre fois la dose de ce mélange, & j'y ai remarqué de plus que dans les endroits où le Nitre fulminoit, il y laissoit des taches blanches qui, enlevées avec attention, étoient un Antimoine diaphorétique:

que: je n'ai pas besoin de m'étendre davantage sur cette observation.

Enfin la masse restée dans la cornue ne m'a pas donné de régule rassemblé, non plus que dans la première opération faite dans les mêmes proportions avec le Nitre fixé par les charbons; lorsque j'ai augmenté les doses du Nitre fixé par le Tartre, j'ai retrouvé du régule, comme dans les précédentes expériences.

Ainsi ces deux Alkalis provenant tous les deux du Nitre fixé, ou par les charbons, ou par le Tartre, ne font appercevoir aucune différence dans leurs actions sur l'Antimoine; cela devoit être, mais il étoit bon de s'en assurer par l'expérience.

Passons à l'épreuve du Sel de Tartre: c'est, comme l'on sait, le plus pur des Sels alkalis. Lorsqu'il est bien fait, on n'y trouve point de sel étranger ni de sel volatil, comme on en trouve presque toujours dans le Nitre, de quelque manière qu'il soit alkalisé. Ce sel de Tartre, lorsque je l'ai employé au poids de 4 gros avec une once d'Antimoine, n'a point séparé de régule; mais toutes les fois que j'ai répété l'opération avec 6 gros ou une once de ce sel, j'ai toujours retiré 40 à 49 grains de régule bien net de chaque once d'Antimoine.

Dans cette opération il ne se sublime point de sel volatil, parce que j'emploie un alkali fixe pur; au-lieu qu'en me servant de Nitre fixé ou par le charbon ou par le Tartre, il se trouve des parties non alkalisées qui contiennent encore tout leur acide. Ces parties  
du.



du Nitre achevant de se décomposer, abandonnent leur sel alkali à l'acide du Souphre dont il se fait une espece de Tartre vitriolé, & la portion de l'acide nitreux qui s'en dégage, s'unit à une autre portion du principe inflammable du Souphre, & forme avec elle le Sel volatil que j'ai trouvé, & dont j'ai parlé ci-dessus. Peut-être seroit-il plus simple de supposer un Ammoniacal dans le Nitre; en ce cas, l'explication que je viens de donner seroit inutile.

Le Sel extrait par lessive des cendres gravelées, puis séché & calciné, doit être un alkali pur, de même nature que le sel de Tartre, puisqu'il a une origine presque semblable; aussi ce sel étant fondu avec l'Antimoine, n'a-t-il produit rien de différent. Il a paru, comme dans l'expérience, avec le sel de Tartre une vapeur blanche, quelques fleurs farineuses & une liqueur salée légèrement urineuse. J'en avois eu une semblable de l'opération avec le sel de Tartre: l'une & l'autre précipitent en blanc la dissolution ordinaire de Mercure dans l'esprit de Nitre, & ce précipité devient grisâtre. Comme je n'avois employé qu'une demi-once de ce sel des cendres gravelées avec une once d'Antimoine, je n'ai point trouvé de régule séparé; mais en mettant 6 gros de ce sel, il a réduit, comme avoient fait les 6 gros de sel de Tartre, un poids égal de 40 grains de régule.

Il me restoit à savoir l'effet que produiroit le sel de Potasse: une demi-once de ce sel qui avoit été purifié par sa fonte dans l'eau froide.

froide pour en séparer tout le Tartre vitriolé qu'il contient, ayant été ainsi purifié & séché, puis mêlé avec une once d'Antimoine, n'a donné aucun indice de Sel volatil. Mais la folle farine ou poudre qui s'est sublimée comme dans les précédentes expériences, étoit orangée: ce qui dénote une petite différence entre ce sel & les autres sels alkalis que j'avois employés précédemment. La liqueur reçue dans le petit balon avoit une odeur volatile foible, elle a précipité la dissolution de Mercure en un caillé blanc, qui prend ensuite la couleur jaune du Turbith, d'où l'on peut conclure qu'elle contient un peu de l'acide du Souphre qui s'est développé pendant la fonte du mélange, & qu'outre cet acide il y a aussi dans la liqueur un peu d'esprit volatil urinaire, puisqu'elle précipite en blanc la dissolution du Sublimé corrosif: d'ailleurs après la précipitation faite, il se forme sur la liqueur une pellicule ayant les couleurs de l'Iris, ce qui est toujours la marque assurée d'un acide sulphureux. Dans cette opération d'une partie de sel de Potasse contre deux d'Antimoine, il ne s'est point séparé de régule.

Sachant donc que cette proportion de Sel alkali, quel qu'il fût, ne donnoit point de régule; qu'en l'augmentant, il s'en rassembloit une masse assez sensible, j'ai voulu voir ce qu'il arriveroit si je la diminueois.

Ainsi je n'ai employé le sel de Tartre qu'à 2 gros contre une once d'Antimoine.

Il ne s'est sublimé aucune matière sulphureuse. Il y a toujours eu quelques vapeurs blan-

blanches, & le peu de liqueur qui a passé dans le récipient a toujours été légèrement urineuse. La masse fondue dans la cornue étoit à demi vitrifiée, & les aiguilles de l'Antimoine totalement détruites. On la peut comparer à ces foyes d'Antimoine préparés pour les chevaux, & dans la préparation desquels on a épargné le Nitre, en ne mettant pas la dose ordinaire qui est de parties égales de ce sel & d'Antimoine.

Pour faire voir que cette comparaison est assez exacte, j'ai fait fondre dans un creuset une once de Nitre avec 4 onces d'Antimoine: le Nitre, en fulminant, a enlevé au minéral une portion de son soufre, & même de sa partie réguline, puisqu'il s'est élevé des fleurs pendant la détonation, & que ces fleurs étoient très rouges. Enfin la détonation étant apaisée, j'ai tenu le mélange quelque tems en fonte, & il est resté un *crocus metallorum* pareil à celui de mon opération par la cornue: mais ce dernier n'avoit rien perdu ni de son soufre ni de sa partie réguline, parce que j'y ai employé un sel alkali qui ne fulmine point, au-lieu que dans l'expérience faite dans le creuset je m'étois servi du Nitre qui fulmine.

En augmentant la dose des Sels alkalis jusqu'à 3 gros sur une once d'Antimoine, j'ai eu par la cornue une masse rougeâtre qui approchoit de la couleur du foye d'Antimoine ordinaire. Elle s'est trouvée intérieurement à facettes striées en aiguilles comme la Pierre hématite. Ainsi ces proportions de deux & de trois parties sur huit d'Antimoine sont trop foibles pour ouvrir suffisamment l'Antimoine,  
car

car la masse qu'on en retire après la fonte ne prend aucune humidité à l'air. Il faut qu'il y ait au moins quatre parties de Sel alkali contre huit d'antimoine, pour que la masse fondue soit soluble, & l'on voit aisément qu'il faut qu'elle soit soluble, & soluble dans toutes ses parties, pour pouvoir ensuite en précipiter le Kermès par ébullition dans l'eau commune, sans qu'il s'en sépare des parties régulines.

Cette proportion étant devenue la proportion certaine par toutes les expériences que j'ai faites, & dont j'ai supprimé la plus grande partie, pour ne pas allonger inutilement ce Mémoire, je vais passer à l'examen du Kermès précipité des masses qui sont solubles.

Je les ai fait bouillir pendant deux heures ou environ dans deux pintes d'eau de pluie, & lorsque la liqueur a été réduite à la moitié ou au quart, je l'ai filtrée. Il faut remarquer que pendant l'ébullition la liqueur avoit une odeur fort sulphureuse, & a donné des marques d'urineux volatil, comme dans l'opération simple du Kermès fait à l'ordinaire par ébullition.

La liqueur ayant été filtrée toute bouillante par un double papier sur une jatte de porcelaine où j'avois eu la précaution de mettre deux pintes d'eau bouillante pour les raisons que je dirai ci-après, il s'en est précipité à l'ordinaire une poudre rouge en refroidissant. J'ai décanté & filtré la liqueur froide, & l'ai reversée de nouveau sur le marc avec lequel je l'ai fait bouillir. J'ai filtré. Enfin j'ai répé-

té

é cette ébullition & cette filtration jusqu'à trois fois.

A l'égard des masses qui ne deviennent point humides à l'air, telles que celles où je n'avois mis sur une once d'Antimoine que trois gros de Sel alkali, il ne s'en est précipité, après une longue ébullition, qu'un magistère grossier & de couleur d'ocre, qui est toujours la couleur d'un Kermès mal préparé, soit qu'il soit fait par la fonte, ou à l'ordinaire par simple ébullition. Ce qui prouve que cette proportion de trois gros de Sel alkali sur une once d'Antimoine n'est pas la bonne.

La masse qui en résulte, doit être regardée comme un *crocus metallorum*, puisque d'ailleurs on retrouve sur le filtre des particules qui lui ressemblent. Il est vrai que si on répétoit les ébullitions, & qu'à chacune on ajoutât un peu de Sel alkali, on parviendroit à réduire toute la masse en Kermès coloré; mais ce seroit un travail aussi long que celui dont j'ai parlé dans mon précédent Mémoire, & les Chimistes qui préparent le Kermès par la fonte, n'ont d'autre objet que d'abréger ce travail.

Cependant quoique cette dose ne suffise pas pour réduire l'Antimoine en Kermès, elle l'ouvre assez pour qu'il soit de quelque utilité dans les Tisannes sudorifiques des bois, où l'on fait bouillir ordinairement l'Antimoine crud, enfermé dans un nouet, sans considérer qu'il ne peut rien communiquer à la décoction, s'il n'est ouvert auparavant par quelque Sel ou acide ou alkali. C'est pour cet-

cette raison qu'un Empirique fameux, dont les Tisannes ont eu pendant sa vie une grande réputation, préparoit son Antimoine par la fonte avec le sel d'Absinthe, & le faisoit bouillir ensuite avec les bois.

Si avant que de filtrer la liqueur, on l'a trop évaporée, il se fait, en refroidissant, un précipité grossier semblable à un mucilage grumeleux, parce que le Kermès n'est pas étendu dans une suffisante quantité de liqueur pour se précipiter partie à partie: d'ailleurs dans ce cas de concentration de la liqueur alkaline, saline, sulphureuse & réguline, la grande quantité de Souphre rassemblé dans un trop petit espace est bien plus disposé à se réunir, & les molécules de ce souphre rapprochées, forment malgré les lotions, sur la masse des magisteres, une espece d'enduit résineux & luisant, très sensible à la vue après l'exsiccation.

Mais la proportion du Sel alkali étant telle qu'il convient, & telle que mes expériences me l'ont apprise, il ne se forme que la quantité d'hepar nécessaire pour diviser la partie réguline, la réduire en particules fines qui puissent traverser les pores du filtre, & tenir ces particules nettes & libres de cet enduit glutineux qui les réuniroit en des molécules grossieres, & rendroit la précipitation grumeleuse. De plus, s'il y a trop de Sel alkali, l'excédent de ce sel devient le réductif du régule, & ce régule réduit est en pure perte pour le Kermès dont on a l'opération en vue.

Pour remédier à l'inconvénient du rapprochement

chement trop subit des particules du Kermès, je mets, comme je l'ai dit, de l'eau bouillante dans la jatte placée sous le filtre, afin que si l'évaporation de la liqueur a été poussée trop loin, le sel, qui par cela seul se trouveroit trop concentré, puisse s'étendre de nouveau dans cette eau chaude, & y tenir mieux divisées les parties d'Antimoine qu'il a atténuées. Ce moyen que je propose retarde la condensation occasionnée par le froid de l'air extérieur, qui, sans cela, seroit trop prompt. Enfin l'expérience m'a convaincu que par ce même moyen le Kermès se précipitoit beaucoup plus fin & d'une couleur plus vive, que lorsque je ne mettois point d'eau bouillante dans la jatte. Il faut de plus faire secher à l'ombre le Kermès, parce qu'à une chaleur trop vive les particules du Soufre se rapprochent & forment ce Vernis dont j'ai parlé plus haut.

Je ne prononcerai point en faveur d'aucun des Sels alkali que j'ai employés dans ces procédés du Kermès par la fonte, parce qu'avec tous j'ai eu ce magistère également beau, lorsque je les ai employés à une même dose.

J'ai observé aussi que quelque Sel alkali que j'employasse, soit dans la préparation du Kermès par ébullition, soit dans la préparation par la fonte, il s'est toujours séparé du mélange mis en dissolution dans l'eau bouillante une quantité assez considérable de terre blanche. J'ai parlé de cette terre dans la première partie de ce Mémoire.

De tout ce que je viens de dire, il sembleroit que la dose précise d'une partie de Sel

*Mém.* 1735.

V

alkali

alkali qu'il faut mêler avec deux parties d'Antimoine pour le réduire en beau Kermès par la fonte, ne peut se trouver que par des essais. J'avoue que c'est ainsi que je m'en suis assuré; mais j'aurois dû la trouver aussi en réfléchissant sur l'analogie que cette opération doit avoir avec la maniere dont on fait l'*hepar sulphuris* ordinaire, qui, quand il est bien fait, doit dissoudre l'Or par la fonte, & le rendre, pour ainsi dire, soluble, en sorte qu'il puisse passer par le filtre lorsque le mélange a été fondu dans l'eau; or cette proportion d'un *hepar* bien fait est de parties égales de Sel alkali & de Souphre fondus ensemble, & la masse entière qui en résulte se fond totalement dans l'eau, sans qu'aucune partie du Souphre s'en sépare. Cela est connu; mais pour que l'analogie ou plutôt le rapport des deux opérations fût exact, il falloit savoir, du moins à-peu-près, quelle est la quantité de Souphre brulant que l'Antimoine peut contenir. On ne le peut faire autrement qu'en cherchant par différens essais quelle est la quantité de Souphre commun qu'il faut rendre à un régule purifié pour le remettre en Antimoine bien aiguillé: c'est ce que j'ai fait. Je supprime les détails, mais je me suis assuré, en faisant tous mes essais dans des cornues pour ne rien perdre du mélange, que si l'on mêle 2 gros de Souphre avec une once de Régule, on trouvera un pain d'Antimoine régénéré en belles aiguilles, & qui ne differe point de l'Antimoine de Hongrie bien choisi, sans qu'il se sublime aucune partie de Souphre au col de la cor-

nue,



nue, ce qui arrive lorsqu'on en met davantage. Il y a encore un autre moyen de s'assurer de cette proportion du Souphre contenu dans l'Antimoine, mais je le réserve pour un autre Mémoire que je donnerai après celui-ci, & qui contiendra la maniere d'éprouver l'Antimoine & de connoître sa pureté.

Non content d'avoir régénéré le régule en Antimoine, par une proportion de Souphre convenable & exactement déterminée (relativement à un morceau d'Antimoine de Hongrie bien choisi, auquel je voulois le comparer), je me suis servi de cet Antimoine régénéré pour en faire le Kermès par la fonte; j'en ai pris une once réduite en poudre, à laquelle j'ai joint une demi-once de Nitre fixé par les charbons, & j'ai eu les mêmes sublimes & les mêmes masses que j'avois eues en me servant de l'Antimoine de Hongrie: toute la différence que je crois avoir remarquée, c'est que la matière m'a paru plus dure à fondre, que la masse s'est trouvée plus brune que les autres; mais lorsque je l'ai fait dissoudre dans l'eau bouillante, il s'en est précipité un magistère presque aussi beau que les précédens.

Après la précipitation entière du Kermès, la liqueur ou lessive m'a donné une terre blanche parfaitement semblable à celle dont j'ai parlé ci-devant.

La preuve que j'avois rendu au régule, la proportion de Souphre qui lui étoit nécessaire pour en refaire de l'Antimoine, c'est que s'il n'y en eût pas eu assez, j'aurois trouvé du régule en fondant cet Antimoine avec demi-

partie de Sel alkali, parce que le Sel alkali ne détruit point le régule, lorsqu'il agit seul, & s'il y avoit eu trop de Souphre, l'excédent se feroit sublimé en fleurs pendant la régénération: or pour faire voir que le Sel alkali seul n'attaque point le régule purifié, & n'en peut séparer un magistere semblable au Kermès, c'est que si l'on fond du régule réduit en poudre, & mêlé avec du Nitre fixé, il n'y a que la partie non fixée de ce sel qui agisse en fulminant légèrement, & qui réduise les parties du régule qui la touchent, en une poudre jaunâtre, qui est une espece de diaphorétique; le reste du régule se fond & s'élève au dessus du sel en gouttelettes qui, rassemblées par la solution du sel dans l'eau bouillante, ont presque le poids du régule employé; ce qui s'en manque est la partie du régule qui a été réduite en diaphorétique par les détonations momentanées, & de la solution du sel, il ne se précipite aucune particule de Kermès. Toute l'opération se fait sans aucune perte sensible du régule, si à la place du Nitre fixé, on employe un Sel alkali plus pur, tel que le sel de Tartre; mais les détonations momentanées prouvent que dans l'opération ordinaire du régule, le régule, quelque purifié qu'il soit par des fontes répétées, contient encore une portion considérable de matiere sulphureuse, plus subtile, à la vérité, que le souphre grossier & brulant qu'on en a séparé, mais qui suffit pour faire fulminer le Nitre qui n'est pas alkalisé; & vraisemblablement c'est ce principe sulphureux qui est le véhicule des parties roides de  
la

la terre vitrifiable, & qui les aide à picoter, & à irriter le genre nerveux, irritation qui est suivie du vomissement.

Ayant donc fait voir que la partie alkalisée du Nitre fixé n'attaque point le régule dans la fonte, on ne sera pas surpris de ce que le *deliquium* du même sel n'agit pas davantage sur ce même régule dans l'ébullition, & de ce que d'une livre de régule à peine en peut-il détacher un grain de Kermès.

De tout ce que je viens de dire, je conclus que pour avoir le Kermès par la fonte, il faut employer un Sel alkali fixe bien pur; que la proportion de ce sel est d'une partie contre deux parties d'Antimoine bien pulvérisé, afin que le mélange s'en fasse mieux; que la masse qu'on retire du mélange fondu, étant pulvérisée chaude, doit être mise & laissée dans l'eau bouillante pendant une heure ou deux, avant que de la filtrer; qu'il doit y avoir de l'eau bouillante dans la jatte ou terrine qui reçoit cette liqueur saline & antimoniale, pour les raisons que j'ai dites plus haut; que chaque once d'Antimoine traité ainsi, rend après trois ébullitions de la masse fondue dans l'eau, depuis 5 gros 60 grains jusqu'à 6 gros 30 grains de Kermès, presque aussi beau que celui qui est fait par ébullition, selon le procédé publié par ordre du Roi; que cependant il n'est pas si doux au toucher, & qu'il lui manque cette espece de velouté qui fera toujours reconnoître celui qui est fait simplement par ébullition: quant aux effets de l'un & de l'autre, consi-

dérés comme remede diaphorétique, je les crois parfaitement semblables.

J'ai dit au commencement de la premiere partie de ce second Mémoire, que de l'Antimoine traité par les acides, on pouvoit avoir un remede qui, en petite dose, faisoit les mêmes effets que le Kermès: comme la préparation en est très facile, elle pourroit lui être substituée, sur-tout dans les Hôpitaux. Voici à cette occasion de quelle maniere les acides agissent sur ce minéral.

J'ai pris pour mes expériences, de l'Antimoine de Hongrie fendu en lames, selon la direction de ses aiguilles, afin de mieux observer ce qui se passeroit.

Ni l'huile du Vitriol blanche & concentrée, ni celle qui a été affoiblie par de l'eau commune, n'agissent point à froid sur ces lames d'Antimoine, ni sur les morceaux de régule; cet acide obscurcit seulement le brillant des facettes de ce dernier: mais si on met dans une cornue un demi gros de semblable régule bien pur, & par dessus quatre parties ou 2 gros d'huile de Vitriol blanche & concentrée; au premier degré de chaleur, l'huile de Vitriol deviendra brune, il s'en élèvera une odeur de Souphre très suffoquante, qui augmentera à mesure que le régule sera pénétré & corrodé par l'acide, car il ne s'en fait pas de véritable dissolution.

En augmentant le feu, il s'en sépare une matiere qui paroît mucilagineuse; & lorsque l'huile a commencé à bouillir, le régule se réduit en une masse saline blanche, comme cela arrive au Mercure dans l'opération du

Tur-

Turbith minéral; il se sublime au col de la cornue un véritable Souphre; enfin toute l'huile de Vitriol passe dans le récipient, & laisse dans la cornue, le régule réduit en une masse blanche, tuméfiée & saline: le feu étant éteint, on a séparé la cornue de son récipient, & aussi-tôt que l'air extérieur a pu y entrer, il en est sorti une vapeur sulphureuse, blanche & épaisse comme la liqueur fumante qui est préparée avec le Sublimé corrosif & l'Etain.

La masse blanche & saline de la cornue pesoit 70 grains, donc elle avoit augmenté de 34 grains, augmentation qui ne peut venir que de l'acide vitriolique qui s'étoit concentré dans le régule; & l'huile de Vitriol reçue dans le récipient, avoit fait à peu près cette perte, & de plus elle s'étoit adoucie considérablement.

Cette masse saline m'a paru trop caustique, pour pouvoir être employée intérieurement.

Je n'ai point fait cette expérience avec l'Antimoine, parce qu'elle est décrite dans les Observations de Frederic Hoffman \*, & que je n'aurois pu en rien dire de plus que ce qu'il en a rapporté.

L'esprit de Sel le plus pur n'agit point sensiblement sur l'Antimoine, ni sur son régule; mais il détache de l'Antimoine en morceaux, quoique lentement, quelques flocons légers & sulphureux.

Il n'en est pas de même de l'acide du Nitre,

\* Page 272.

tre, il attaque peu à peu ces lames d'Antimoine, il s'en élève une grande quantité de bulles d'air; l'esprit de Nitre, pendant cette fermentation, prend peu à peu une couleur verdâtre tirant sur le bleu, & si on n'a pas mis dans le vaisseau plus de cet esprit acide qu'il n'en faut, il s'imbibe presque totalement dans ces lames, les pénètre & les écarte selon la direction de leurs aiguilles; s'il y a trop de cet acide, c'est-à-dire, s'il furnace l'Antimoine, il détruit ces lames, & les réduit en poudre blanche.

Mais si l'imbibition de l'acide s'est faite lentement, on découvre entre ces lames gonflées, de petits cristaux salins & transparens, qui vegetent peu à peu, à la maniere des Pyrites, dans lesquelles on apperçoit assez souvent des petits cristaux de Vitriol qui n'ont pas encore de figures bien déterminées; ces petits cristaux des lames antimoniales sont entremêlés de parties jaunes qui, détachées avec soin, brûlent comme le Souphre commun.

J'ai fait ce que j'ai pu pour séparer une certaine quantité de ces petits cristaux, mais je n'ai pu y réussir, car ils disparoissent peu de tems après qu'ils sont formés, & sont recouverts apparemment par la poudre blanche ou magistère qui se forme successivement, à mesure que l'acide du Nitre délie & sépare les particules aiguillées de l'Antimoine. Mais quoique je ne puisse faire voir de ces petits cristaux formés de l'union de l'esprit de Nitre avec l'Antimoine, la formation de ce sel nitreux antimomial n'en est pas moins réelle,

&c

& d'ailleurs j'en retrouve de semblable, si à l'Antimoine je substitue son régule. Il faut cependant beaucoup d'attention pour séparer ces crystaux ; aussi-tôt que l'air les frappe, ils perdent leur transparence, & si on laisse le régule se réduire en magistère jusqu'à un certain point, on ne les peut plus reconnoître.

Ainsi pour bien observer ces crystaux, il faut casser le régule en morceaux, les mettre dans une capsule de verre, & verser de l'esprit de Nitre jusqu'à la moitié de la hauteur de ces morceaux, en sorte qu'ils n'y soient point noyés. Cet acide les pénètre, les exfolie en écailles blanches, & c'est sur la surface de ces écailles que les crystaux se forment d'un blanc mat. Ces crystaux végétent & croissent en forme de choux-fleurs dans l'espace de deux ou trois jours : c'est alors qu'il faut les retirer pour qu'ils ne soient pas confondus dans le magistère blanc qui continue de se former, & qui ne permettroit plus de les distinguer.

L'esprit de Sel, qui seul ne paroît pas attaquer l'Antimoine, le réduit cependant en magistère blanc lorsqu'on y a ajouté l'esprit de Nitre ; mais le mélange de ces deux acides ne forme avec ce minéral aucune apparence de crystaux. Les lames d'Antimoine deviennent jaunes en peu de tems, il s'en élève des vapeurs nitreuses très fétides : cependant la liqueur acide ne paroît pas retenir beaucoup de parties du minéral, ou, ce qui revient au même, elle précipite très vite ce qu'elle en avoit retenu, & lorsqu'elle l'a précipité,

l'huile de Tartre qu'on verse dessus ne fait plus avec elle aucun précipité.

Ainsi ce n'est pas assez de dire, comme quelques Chimistes l'ont écrit, que l'Eau-régale est le dissolvant de la partie réguline de l'Antimoine; il faut ajouter que l'Eau-régale doit être versée sur l'Antimoine & sur son régule en grande quantité; d'ailleurs l'Eau-régale qui fait cette dissolution, doit être composée de quatre mesures d'esprit de Nitre & d'une mesure d'esprit de Sel. L'esprit de Nitre régalisé par le Sel ammoniac ne dissout pas sans précipitation, comme le fait cette Eau-régale.

Dans deux onces d'une Eau-régale composée comme je viens de le dire, j'ai dissous jusqu'à un gros de régule rompu en petits morceaux; & il faut, pour que la dissolution se fasse sans précipité, attendre qu'un petit morceau soit totalement dissous avant que d'en remettre un autre: l'expérience dure du tems, mais on sait qu'il faut avoir recours à tous les moyens de s'assurer d'un fait qui pourroit être contesté. Il faut aussi faire observer que cette liqueur, à mesure qu'elle se charge du régule, prend une belle couleur d'or, qu'elle perd insensiblement par l'évaporation des vapeurs blanches qui s'en élèvent continuellement.

La même Eau-régale dissout aussi dans l'Antimoine; & avec les mêmes précautions, la partie réguline qui est dans les morceaux de ce minéral qu'on y jette les uns après les autres. Le dissolvant ayant enlevé cette partie réguline, le reste des morceaux d'Antimoine,

de



devenu par-là plus léger, furnage; qu'on les enleve & qu'on les examine, on verra que c'est la partie du Souphre que l'Antimoine contenoit.

J'en'ai trouvé jusqu'à présent que cette Eau-régale, composée, comme je l'ai dit, de quatre mesures d'esprit de Nitre & d'une mesure d'esprit de Sel employée au poids de 16 gros sur un gros de régule & sur un poids un peu moins fort d'Antimoine, qui fasse une dissolution totale ou complete du régule; au-lieu que l'esprit de Nitre, régalisé par le Sel ammoniac, abandonne & laisse précipiter assez vite la petite partie de régule qu'il a dissoute, comme feu M. Lémery l'a observé.

M. Lémery avoit fait plusieurs expériences avec ces magisteres, & je m'étonne qu'on n'en ait pas conservé l'usage dans les Hôpitaux & dans les campagnes, où ce remede qui coûte peu, & dont la préparation est facile, pourroit être substitué à beaucoup d'autres remedes antimoniaux plus difficiles à préparer. J'ai observé plusieurs fois que le précipité de l'Antimoine fait par l'esprit de Nitre, étant bien édulcoré par plusieurs eaux bouillantes, purge & fait vomir comme le Kermès à la dose de trois ou quatre grains; que celui qui est fait par l'Eau-régale ordinaire, étant de-même bien lavé, purge par les selles à la même dose, & que donné à la dose d'un grain, il agit comme diaphorétique: plusieurs petits Enfans de pauvres gens, attaqués de maladies d'obstructions & de fievres, ont été d'abord soulagés, & ensuite guéris par ce remede pris à la dose d'un grain: on le  
leur

leur fait avaler beaucoup plus aisément qu'aucun autre qui auroit du dégoût, ou qui seroit en plus grand volume.



*E S S A I S*  
*D'UNE THEORIE NOUVELLE*  
*DE POMPES.*

Par M. P I T O T. \*

**L**Es Pompes tiennent le premier rang entre toutes les Machines dont on se sert pour élever de l'eau. Leur utilité & le grand usage qu'on en fait dans tous les Pays, ont porté de très bons Méchaniciens à travailler à leur perfection, & à en faire un Traité particulier. C'est ce que M. Mariotte s'étoit proposé, au rapport de M. de la Hire, dans la Préface qu'il a mise à la tête du Traité du Mouvement des Eaux, œuvre posthume de M. Mariotte. M. de la Hire ajoute dans cette Préface, qu'il n'a rien trouvé dans les Mémoires & Papiers de M. Mariotte sur les Pompes, qui fût en état d'être donné au Public; on trouve cependant dans le Traité du Mouvement des Eaux†, quelques règles sur les Pompes.

M. Parent a beaucoup travaillé sur cette matiere; il paroît même qu'il a composé une Théo-

\* 23. Novemb. 1735.

† Page 151.

**Théorie des Pompes** assez complète: mais sa mort ne lui ayant pas donné le tems de donner cet ouvrage au Public, les recherches que nous avons faites, aussi-bien que plusieurs autres personnes, pour avoir des nouvelles de ce Manuscrit, ont été inutiles. M. Parent annonce ce Traité dans le 3<sup>me</sup> tome de ses Recherches de Physique & de Mathématique, après avoir proposé aux Savans huit Problèmes sur les mesures les plus parfaites des Pompes; & il ajoute\* qu'il n'a pas feint de traiter les huit Problèmes de nouveaux, & de les proposer à résoudre aux Savans de l'Europe, comme du moins aussi dignes de leur application qu'aucun Problème de Géométrie ou d'Algebre. Il ajoute encore que M. Mariotte, dans son Traité du Mouvement des Eaux, à la page que nous venons de citer, n'a envisagé qu'une espece de Pompe qui est condamnée généralement de tous les connoisseurs, comme ne pouvant être d'aucun usage, & qu'il l'a nommée, à cause de cela, *Pompe imparfaite*, dans son Traité des Pompes. Du reste, tout ce qu'on trouve sur les Pompes, soit dans le Traité du Chevalier Morlan, soit ailleurs, ne sont que des descriptions dans lesquelles les vrais principes de ces Machines ne sont point établis. C'est cependant de ces principes qu'on peut déduire les moyens de rendre les Pompes les plus parfaites pour en tirer le plus grand effet possible. Nous donnons dans ce Mémoire les principes généraux & les règles pour.

\* Page 62.

pour toutes sortes de Pompes, en les considérant d'abord comme n'ayant ni espace vuide ni aspirant. Nous expliquons ensuite les principes & les règles particulieres de celles qui ont un espace vuide & un aspirant. Enfin nous terminerons ce Mémoire par la solution des huit Problèmes proposés par M. Parent.

## B R E M I E R P R I N C I P E.

I. Les forces nécessaires pour mouvoir le piston d'un corps de Pompe avec la même vitesse, ou dans le même tems, sont entre elles en raison doublée réciproque des surfaces des différentes ouvertures des soupapes ou clapets.

Supposons qu'au bas d'un même corps de Pompe il y ait deux ouvertures ou deux soupapes différentes \*  $C$  &  $D$ , & que pendant que le piston  $AB$  aspire ou refoule l'eau par l'une des ouvertures, l'autre soit fermée exactement; si l'on nomme  $aa$  la surface du piston,  $bb$  celle de l'ouverture  $C$ , &  $cc$  celle de l'ouverture  $D$ ; il est évident que la vitesse de l'eau à son passage par l'une des ouvertures comme  $C$ , est plus grande que celle du piston dans le rapport de la surface de la base du piston à la surface de l'ouverture; ainsi  $\frac{aa}{bb}$  sera l'expression de la vitesse de l'eau à sa sortie par l'ouverture  $C$ ; mais les forces de l'eau à sa sortie par des ouvertures

res différentes avec différentes vitesses, sont entre elles comme les quarrés des vitesses multipliés par les surfaces des ouvertures.

Prenant donc le quarré de  $\frac{aa}{bb}$  ou  $\frac{a^4}{b^4}$ , & le multipliant par  $bb$ , on aura  $\frac{a^4}{bb}$  pour l'expression de la force de l'eau à sa sortie par l'ouverture  $C$ ; & si l'on met la surface  $cc$  de l'ouverture  $D$  à la place de  $bb$ , on aura aussi  $\frac{a^4}{cc}$  pour l'expression de la force de l'eau à sa sortie par l'ouverture  $D$ . Il est de plus évident que le rapport de la force qui meut le piston, à la force de l'eau à son passage par une ouverture, est le même que celui de la surface de la base du piston à celle de l'ouverture; on dira donc,  $bb : aa :: \frac{a^4}{bb} : \frac{a^6}{b^4}$ , ainsi  $\frac{a^6}{b^4}$  sera l'expression de la force qui meut le piston pour l'ouverture  $C$ , &  $\frac{a^6}{c^4}$  l'expression de celle qui meut le piston pour l'ouverture  $D$ . Mais  $\frac{a^6}{b^4} : \frac{a^6}{c^4} :: \frac{1}{b^4} : \frac{1}{c^4} :: c^4 : b^4$ , donc la force du piston pour aspirer ou refouler l'eau par l'ouverture  $C$ , est à la même force par l'ouverture  $D$ , comme le quarré de la surface de l'ouverture  $D$  est au quarré de la surface de l'ouverture  $C$ .

II. Il suit de ce principe; que si deux Pompes ne diffèrent entre elles que par les ouvertures des clapets & soupapes; pour donner les

les mêmes quantités d'eau, il faut que les forces des puissances qui les font agir, soient en raison doublée réciproque des surfaces des ouvertures: ce qui paroît un paradoxe, & fait voir combien il est important de faire ces ouvertures les plus grandes qu'il est possible.

III. On peut déduire encore, en suivant le même raisonnement, que si les ouvertures des clapets sont égales & les surfaces des pistons inégales, les forces des puissances qui meuvent les pistons sont entre elles comme les cubes des surfaces des pistons; car si  $aa$  &  $dd$  sont les deux surfaces des pistons, &  $bb$  celle des ouvertures égales, on aura, comme ci-dessus,  $\frac{a^6}{b^4} : \frac{d^6}{b^4} :: a^6 : d^6$ .

IV. Enfin si les surfaces des pistons & celles des ouvertures sont inégales, les forces des puissances seront entre elles en raison composée de la triplée des surfaces des pistons, & de la doublée réciproque de celle des ouvertures, car on aura  $\frac{a^6}{b^4} : \frac{d^6}{c^4} :: a^6 c^4 : d^6 b^4$ .

## SECONDE PRINCIPLE.

V. Soit que l'on aspire ou que l'on refoule l'eau dans un corps de Pompe au moyen d'un piston  $AB$ , les vitesses différentes de l'eau, en entrant ou en sortant du corps de Pompe par l'ouverture  $C$ , sont en raison sousdoublée des forces employées à tirer ou à pousser le piston.

Car si l'on nomme  $P$  &  $p$  les poids ou les forces

forces employées à mouvoir le piston,  $Q$  &  $q$  les forces de l'eau à son passage par l'ouverture  $C$ , & enfin  $V$  &  $u$  les vitesses à la même ouverture; il est évident que  $P : Q :: p : q$ , ou  $P : p :: Q : q$ ; mais les forces de l'eau à sa sortie par une même ouverture sont entre elles comme les quarrés des vitesses, ce qui donne  $Q : q :: VV : uu$ , donc  $P : p :: VV : uu$  &  $V : u :: \sqrt{P} : \sqrt{p}$ .

## TROISIEME PRINCIPE.

VI. La vitesse de l'eau à son passage par différentes ouvertures de clapets ou de soupapes est toujours la même, lorsqu'elle est aspirée ou refoulée par une même force de piston.

Nommant  $p$  la force de la puissance qui meut le piston,  $aa$  la surface de sa base, &  $xx$  celle de l'ouverture quelconque, il est évident que la force du piston est à celle de l'eau à son passage par l'ouverture quelconque de la soupape, comme  $aa$  est à  $xx$ . Fai-

sant donc  $aa : xx :: p : \frac{p xx}{aa}$ , ce 4<sup>me</sup> terme sera l'expression de la force de l'eau à son passage par l'ouverture  $xx$ . Si de plus on nomme  $u$  sa vitesse, prenant le quarré de cette vitesse, & le multipliant par la surface de l'ouverture, on aura  $xxuu$  pour une seconde expression de la force de l'eau à son passage par l'ouverture  $xx$ , donc  $\frac{p xx}{aa} = xxuu$ , ce qui donne  $u = \sqrt{\frac{p}{aa}}$ ; or  $\sqrt{\frac{p}{aa}}$  étant une

ne

ne quantité constante, la vitesse  $u$  le fera aussi: ce que l'on peut voir d'ailleurs, car la force du piston peut être regardée comme le poids d'une colonne d'eau contenue dans le corps de Pompe, & dont la base seroit égale à celle du piston. Divisant le poids  $p$  de cette colonne d'eau par la base  $aa$ , on aura  $\frac{p}{aa}$  pour l'expression de la hauteur de l'eau dans le corps de Pompe au-dessus de l'ouverture; mais les vitesses sont comme les racines des hauteurs, donc  $u = \sqrt{\frac{p}{aa}}$ .

VII. Il faut observer que si dans ce cas les vitesses de l'eau, par différentes ouvertures, sont toujours les mêmes, celles du piston sont différentes, & il est bien évident qu'elles sont entre elles en raison réciproque des surfaces des ouvertures. Ce qui doit s'entendre, non du rapport de la vitesse du piston à chacune des ouvertures, car la vitesse du piston seroit plus grande pour une grande ouverture que pour une petite; mais sa vitesse sera d'autant moindre, que sa base surpassera davantage une ouverture donnée.

VIII. *La force qui meut le piston étant donnée avec sa base, règle pour trouver la vitesse de l'eau en pieds par seconde de tems.*

Si l'on divise la force du piston ou le poids  $p$  par 55 livres, poids d'un pied cylindrique d'eau, il est évident que  $\frac{p}{55}$  sera la masse ou solide d'eau en pied ou partie de pied cylindrique, dont la base est égale à celle du piston,



piston, & qui pese sur la base du corps de Pompe, & dont la pesanteur est égale au poids  $p$ ; divisant ce solide par sa base, ou la base du piston, on aura  $\frac{p}{55 aa}$  pour sa hauteur. Or on fait \* que pour avoir la vitesse de l'eau en pieds par seconde, il faut multiplier la hauteur de sa chute par 56, nombre absolu, & tirer la racine quarrée du produit. Ainsi nommant  $u$  la vitesse en pieds par seconde, on aura  $u = \sqrt{\left(\frac{56p}{55 aa}\right)}$ .

## E X E M P L E.

Soit la force qui meut le piston ou le poids  $p = 40$  livres, & la base du piston  $aa = 1$  pied; substituant ses valeurs dans  $u = \sqrt{\left(\frac{56p}{55 aa}\right)}$ , on trouvera la vitesse  $u = 6$  pieds 4 pouces 8 lignes par seconde.

IX. Il suit du principe & de la règle précédente, que pour connoître la quantité d'eau élevée par une Pompe, il suffit de savoir la grandeur du diamètre du piston, celle de l'ouverture des clapets, avec la force qui meut le piston; car on trouvera la vitesse de l'eau pour toutes sortes d'ouvertures de clapets, après quoi, par le diamètre des mêmes clapets & la vitesse de l'eau, on trouvera la quantité d'eau élevée; & enfin par le rapport entre la surface de la base du piston & celle du clapet, on connoitra la vitesse du piston.

E X E M.

\* *Mémoires de l'Acad.* 1725. p. 1236

## E. X E M P L E.

Le piston ayant 1 pied de diametre, & la force  $p$  étant de 40 livres, nous venons de trouver que la vitesse de l'eau sera de 6 pieds 4 pouces 6 lignes par seconde, pour telle ouverture de clapet qu'on voudra; donnons-lui ici 3 pouces de diametre, sa surface sera  $\frac{1}{16}$  de celle d'un pied cylindrique, ainsi pour faire un pied cylindrique, ou 55 livres, il faut une longueur de 16 pieds; mais dans une seconde de tems on a une longueur de 6 pieds 4 pouces 6 lignes, & par conséquent une minute donne 382 pieds 6 pouces, dont le poids, à raison de 55 livres pour 16 pieds de long, est de 1314 liv. 13 onces  $\frac{1}{2}$ , ce qui donne par heure 78880 liv. 10 onc. qui font 140 muids  $\frac{4}{5}$ , si la Pompe est double, ou qu'elle pousse l'eau continuellement, car autrement elle ne donneroit que la moitié de cette quantité, ou 70 muids  $\frac{2}{5}$  par heure.

Si l'on veut à présent connoître la vitesse du piston, il faut observer que sa surface étant 16 fois plus grande que celle de l'ouverture du clapet, sa vitesse par seconde ne doit être que la 16<sup>me</sup> partie de celle de l'eau, ou de 6 pieds 4 pouces 6 lignes, ce qui donne 4 pouces 10 lignes  $\frac{1}{2}$  par seconde, pour le chemin ou la vitesse du piston.

*X. La surface du piston, celle de l'ouverture des soupapes ou clapets, avec la vitesse du piston, étant données; règle pour trouver la force qui meut le piston.*

Je nomme  $aa$  la surface du piston,  $bb$  celle

le des ouvertures des soupapes ou clapets,  $u$  la vitesse du piston, &  $p$  la force de la puissance qui meut le piston.

Il faut, en premier lieu, trouver la vitesse de l'eau à sa sortie par l'ouverture des clapets ou soupapes: or il est évident que cette vitesse est à celle du piston en raison réciproque de celle des surfaces  $aa$  &  $bb$ . On dira

donc  $bb : aa :: u : \frac{aa u}{bb} =$  la vitesse de l'eau à sa sortie par l'ouverture  $bb$ .

La vitesse de l'eau étant connue, il faut en second lieu, trouver sa force: or on sait que cette force est égale au poids d'un solide d'eau qui auroit pour base celle de l'ouverture, & pour hauteur celle d'où l'eau devoit tomber pour acquérir cette vitesse, & l'on trouve la hauteur d'où l'eau devoit tomber pour acquérir une vitesse donnée, en divisant le quarré de la vitesse par 56, nombre absolu, ainsi la hauteur de ce solide sera  $\frac{a^4 uu}{56 b^4}$ .

Multipliant cette hauteur par la base  $aa$  du piston, on aura  $\frac{a^6 uu}{56 b^4}$  pour la valeur du solide d'eau, dont le poids, à raison de 55 livres le pied cylindrique, est égal à la force  $p$  qui meut le piston; ainsi multipliant ce solide par 55, on aura  $\frac{55 a^6 uu}{56 b^4} = p$ .

#### EXEMPLE.

Si le piston a 9 pouces de diametre, l'ouverture des clapets 3 pouces, & que la vitesse

ou soupapes, & comme les tems sont égaux, les longueurs de ces cylindres seront entre elles comme les vîtesses, & il est évident que les quantités d'eau écoulées sont exprimées par ces cylindres : or le cylindre d'eau de la première Pompe est  $bb\sqrt{\frac{p}{aa}}$ , & celui de la seconde Pompe est  $dd\sqrt{\frac{p}{cc}}$ . Donc les quantités d'eau fournies par chaque Pompe dans un tems donné, sont entre elles comme  $bb\sqrt{\frac{p}{aa}} : dd\sqrt{\frac{p}{cc}} :: \frac{bb}{a} : \frac{dd}{c} :: bbc : add$ .

D'où il suit que les quantités d'eau élevée en même tems par deux Pompes dont les puissances ou les forces motrices sont égales, sont entre elles en raison composée de la raison directe des surfaces des ouvertures des clapets ou soupapes, & de la raison renversée des diametres des pistons. Si les quantités d'eau sont égales, on aura  $bbc = add$ , &  $a : c :: bb : dd$ , c'est-à-dire, que les surfaces des ouvertures des clapets sont dans ce cas, en même raison que les diametres des pistons.

### EXEMPLE.

*Les diametres des pistons & des ouvertures des soupapes ou clapets de deux Pompes étant donnés, trouver le rapport des quantités d'eau élevée par ces deux Pompes dans un tems donné, par des forces motrices égales ?*

Si le diametre du piston de la première Pompe est de 12 pouces, celui des ouvertures des soupapes de 8 pouc. le diametre du piston

piston de la seconde Pompe de 6 pouces, celui des ouvertures des soupapes ou clapets de 4 pouces, on aura  $a=12$ ,  $b=8$ ,  $c=6$ , &  $d=4$ .

Substituant ces valeurs dans les expressions des quantités d'eau élevée  $bbc$  &  $add$ , on aura  $bbc=384$ , &  $add=192$ , ainsi les quantités d'eau élevée seront entre elles comme 384 à 192, ou comme 2 à 1; d'où il suit que la quantité d'eau élevée par la première & plus grande Pompe seroit, dans ce cas, double de la quantité élevée par la petite. Mais il faut observer que la petite ou seconde Pompe pourroit élever l'eau à une hauteur beaucoup plus grande que celle où la première Pompe pourroit l'élever; & il est aisé de voir que ces hauteurs sont en raison réciproque des surfaces des bases des pistons.

#### R E M A R Q U E.

Cet exemple approche beaucoup de la comparaison des quantités d'eau élevée par deux Pompes, dont l'expérience fut faite cette année, au Jardin du Roi, en présence des Commissaires nommés par l'Académie; la plus grande étoit une pompe nouvelle, présentée par les S<sup>rs</sup>. Doussans & Puignere, Provençaux; & la petite étoit une Pompe des Vaisseaux que M. Meinier avoit fait construire pour en faire la comparaison.

Le piston de la première Pompe avoit un pied de diametre, & celui de la Pompe des Vaisseaux 5 pouc, 5 lign.  $\frac{1}{2}$ . Quatre hommes firent agir ces deux Pompes, la quantité d'eau élevée

élevée par la nouvelle & plus grande Pompe, fut à raison de 87 muids par heure, pendant que la Pompe de la Marine, que les mêmes hommes firent agir, n'en donna que 44 muids par heure, ou, à-peu-près, la moitié de ce que la première avoit donné. Je me proposai dès-lors de démontrer que cet effet double d'une Pompe sur l'autre, venoit principalement des proportions de grandeur des diamètres des pistons, & des ouvertures des soupapes ou clapets.

XIII. *La hauteur à laquelle on veut élever l'eau avec une Pompe, la force motrice qui la fait agir, & sa vitesse étant connues ou données; règle pour connoître la plus grande quantité d'eau que les Pompes les plus parfaites puissent élever dans un tems donné.*

Je nomme  $p$  la force motrice connue en livres pesant,  $v$  sa vitesse ou son chemin en pieds par seconde de tems,  $h$  la hauteur du corps de Pompe, ou la hauteur à laquelle on veut élever l'eau,  $xx$  la surface quelconque du piston du corps de Pompe, & enfin  $u$  la vitesse avec laquelle l'eau se dégorgera dans le réservoir à sa sortie du corps de Pompe.

Si l'on multiplie la base du piston  $xx$  par la hauteur  $h$ , il est clair que  $hxx$  sera l'expression du volume d'eau mû à la fois par le piston. Multipliant ce volume par 70 livres, poids d'un pied cube d'eau, on aura 70.  $hxx$  pour la valeur en livres pesant de la colonne d'eau soulevée par le piston, ou du poids mû par la Machine avec la vitesse  $u$ .

Or, par la loi fondamentale des Mécaniques, dans toutes Machines, les quantités

de mouvemens sont toujours égales ; c'est-à-dire, que le produit de la force motrice par sa vitesse est toujours égal au produit du poids mû par la Machine, multiplié par sa vitesse : on aura donc  $p v = 70 b x x u$  : d'où l'on tire la vitesse avec laquelle l'eau sera élevée & se dégorgera dans le réservoir en  $u = \frac{p v}{70 b x x}$ .

Multipliant cette vitesse par la base de la colonne d'eau élevée, qui est la base même du piston, on aura  $\frac{p v}{70 b}$  pour le volume en partie de pieds cubes d'eau élevée dans une seconde de tems, lequel étant multiplié par le tems donné pour une minute, on aura

$\frac{60 p v}{70 b}$  ou  $\frac{6 p v}{7 b}$ , & pour une heure, on

aura  $\frac{360 p v}{7 b}$  pour le nombre de pieds cubes,

ou partie de pieds cubes d'eau élevée : Enfin un muid contenant 8 pieds cubes, si l'on divise ces quantités d'eau par 8, on aura

$\frac{3 p v}{28 b}$  pour l'expression des muids d'eau élevée dans une minute, &  $\frac{45 p v}{7 b}$  pour celle

des muids d'eau élevée dans une heure, où nous observerons que les expressions des quantités d'eau élevée, sont générales pour toutes sortes de grandeurs de Pompes, puisqu'elles ne renferment pas même les expressions des surfaces des pistons.

## E X E M P L E I.

On a éprouvé qu'un homme en tirant, ou en poussant horizontalement, fait une force d'environ 25 livres; mais lorsqu'il tire, ou qu'il pousse verticalement de haut en bas, comme il agit alors en grande partie par le poids de son corps, il peut, dans ce cas, travailler un certain tems avec une force de 40 à 50 livres: ainsi nous prendrons dans ce même cas, la force de quatre hommes, de 150 livres, ce qui est 37 livres  $\frac{1}{2}$  pour chacun.

A l'égard de la vitesse, lorsque les hommes travaillent pour une épreuve d'une Pompe ou de toute autre machine, & qu'on veut rendre cette épreuve avantageuse, elle peut être prise d'environ 3 pieds par seconde. Ceci posé, voyons quelle devroit être la quantité des muids d'eau par heure, que la Pompe la plus parfaite qu'il soit possible, élèveroit à la hauteur de 18 pieds, on aura  $p = 150$  liv.  $n = 3$  pieds par seconde,  $b = 18$  pieds. Sub-

stituant ces valeurs dans  $\frac{45pv}{7b}$ , on trouvera cette quantité de 160 muids  $\frac{1}{2}$  par heure, si la Pompe agissoit continuellement, ou qu'elle eût un double piston; car s'il y a la moitié du tems perdu par la descente du piston, elle ne donneroit que 80 muids  $\frac{1}{4}$  par heure.

## E X E M P L E II.

La force motrice étant de 12 hommes, ou de 450 liv. sur le même pied que ci-dessus,

X 2

la



la vitesse  $v$  de 3 pieds par seconde, & la hauteur  $h$  de 18 pieds. Pour trouver la quantité des muids d'eau élevée dans une minute de tems, on substituera ces valeurs dans  $\frac{3pv}{22b}$ , & l'on trouvera la quantité des muids d'eau élevée dans une minute, de 8 muids  $\frac{1}{2}$ .

## PRINCIPES ET REGLES

*Pour l'élevation de l'eau dans les Pompes qui ont un espace vuide.*

XIV. Les principes que nous venons d'établir, sont généraux pour toutes sortes de Pompes, aussi-bien que les règles que nous venons de donner; mais les Pompes qui ont un espace vuide, ou un espace d'air entre le piston & le clapet qui est au bas du corps de Pompe, demandent des considérations particulières dans lesquelles nous allons entrer.

Tous les Physiciens savent 1°. Que le poids de l'Atmosphère fait équilibre à une colonne d'eau d'environ 32 pieds de hauteur. 2°. Que l'air, par son ressort, fait équilibre aux poids dont il est chargé. 3°. Que les degrés de sa condensation sont proportionnels aux mêmes poids; d'où il suit que l'air près de terre, ou que nous respirons, doit être regardé comme chargé d'un poids égal à celui d'environ 32 pieds de hauteur d'eau, ou environ 27 pouces de Mercure, & que si l'on en prend un certain volume, pour le condenser & le réduire à la moitié, au tiers, ou au quart de son premier volume, il faut le char-

charger d'un poids égal à une fois, deux fois, ou trois fois le poids de 32 pieds de hauteur d'eau, le tout sur la même base; & qu'au contraire si on dilate ce même volume d'air, & qu'on lui fasse occuper deux fois, ou trois fois, ou quatre fois plus de place, cet air dilaté ne fera plus équilibre par son ressort qu'à un poids égal à la moitié, au tiers, ou au quart du poids de l'Atmosphère, ou d'environ 32 pieds de hauteur d'eau.

XV. Soit maintenant dans un corps de Pompe \*,  $BC$  la hauteur de l'espace vuide ou rempli d'air grossier,  $AB$  la hauteur du jeu du piston, &  $D$  le clapet. Lorsqu'on élèvera le piston de  $B$  en  $A$ , l'air  $BC$  sera forcé de se dilater, & en cet état, ne pouvant plus faire équilibre au poids de l'Atmosphère, l'air extérieur forcera l'eau à monter dans le corps de Pompe jusqu'à une certaine hauteur  $CE$ , en sorte que si la quantité ou le volume d'air dilaté  $AE$  est double du volume de l'air condensé  $BC$ , avant qu'on eût tiré le piston, cet air dilaté ne pouvant plus faire équilibre qu'avec la moitié du poids de l'Atmosphère, il faudroit que la hauteur de l'eau  $CE$ , dans le corps de Pompe, fût de 16 pieds, moitié du poids de l'Atmosphère.

Mais, en général, si l'on nomme la hauteur  $AB$  du jeu du piston  $a$ ; celle du vuide  $BC$ ,  $b$ ; celle où l'eau montera au premier coup de piston, ou  $CE$ ,  $x$ ; l'air dilaté  $AE$  fera  $a + b - x$ , & la hauteur de la colonne d'eau que cet air dilaté peut soutenir sera 32

pieds.

\* Fig. 2.

X 3

pieds moins  $x$ , ou, en faisant  $32 = f$ ,  $f - x$ ,  
 & l'on aura cette proportion  $a + b - x : b :: f : f - x$ , d'où l'on tire  $xx - fx - ax - bx = -af$   
 &  $x = \frac{f + a + b}{2} \pm \sqrt{(\frac{f + a + b}{2})^2 - af}$ .

Si la hauteur du jeu du piston  $a = 2$  pieds, celle du vuide  $b = 8$  pieds, on trouvera la hauteur  $CE$  où l'eau sera élevée par le premier coup de piston,  $x = 1$  pied 7 pouces.

XVI. Si l'on veut voir à présent à quelle hauteur il faudroit élever le piston, ou le jeu qu'il faudroit lui donner, pour que l'eau soit élevée par un premier coup de piston de la hauteur du vuide  $CB$ ; alors  $CE$  sera égal à  $CB$ , & l'air raréfié sera égal à la hauteur du jeu du piston  $AB$ , que je nomme  $x$ ; & nommant toujours  $b$  la hauteur du vuide  $CB$ , la proportion précédente se changera en celle-ci,  $x : b :: f : f - b$ , d'où l'on tire  $x = \frac{bf}{f - b}$ ; &

prenant encore  $b$  de 8 pieds, on aura  $x = 10$  pieds  $\frac{2}{3}$ . D'où l'on voit que pour élever l'eau par un seul coup de piston à la hauteur de l'espace vuide  $BC$  de 8 pieds, il faudroit que le jeu du piston fût de 10 pieds 8 pouces.

XVII. Mais on peut diminuer cette grande hauteur du jeu du piston, en faisant son diametre plus grand, comme l'on voit à la \* Figure 3; car si le diametre du piston est double du diametre  $BI$  de l'espace vuide, il est évident qu'un pied de hauteur du piston en vaudra quatre de celle de l'espace vuide, & l'on peut voir aisément que pour trouver le diametre qu'il faut donner au piston, afin de ré-

réduire la hauteur de son jeu à une autre plus petite, il faut multiplier le quarré du diamètre  $BI$  de l'espace vuide par la grande hauteur du jeu du piston, diviser le produit par la petite hauteur qu'on veut lui donner, & tirer la racine quarrée du quotient: ainsi la hauteur qu'il faudroit donner au piston, étant de 10 pieds  $\frac{2}{3}$ , & le diamètre  $BI$  de l'espace vuide de 6 pouces ou  $\frac{1}{2}$  pied, si l'on veut réduire le jeu du piston à 2 pieds, il faut prendre le quarré de  $\frac{1}{2}$  qui est  $\frac{1}{4}$ , le multiplier par 10 $\frac{2}{3}$ , ce qui donne  $\frac{5}{3}$ : divisant par 2, il vient  $\frac{5}{6}$ , dont la racine est 1 pied  $\frac{13}{17}$  ou 1 pied 1 pouce 9 lignes pour le diamètre qu'il faudroit donner au piston.

XVIII. Le jeu du piston  $AB$  & la hauteur  $BC$  de l'espace vuide étant donnés, il faut voir  
 1<sup>o</sup>. Si par plusieurs coups de piston on parviendra à faire élever l'eau à la hauteur  $CB$ , afin qu'il ne reste plus d'air dans le corps de Pompe. 2<sup>o</sup>. Si l'eau ne peut parvenir en  $B$ , trouver la plus grande hauteur où l'on puisse la faire élever. 3<sup>o</sup>. Trouver aussi la hauteur d'eau  $CF$  qu'il faudroit mettre dans le corps de Pompe, afin de pouvoir ensuite la faire monter jusqu'en  $B$  par plusieurs coups de piston.

Nommant toujours  $a$  le jeu du piston,  $b$  l'espace vuide, &  $x$  la plus grande hauteur  $CF$  où l'on puisse élever l'eau par un grand nombre de coups de piston, ou bien la hauteur d'eau  $CF$  qu'il faudroit mettre dans le corps de Pompe car ces deux questions se résolvent à la fois. Cela posé, il est évident qu'au dernier coup de piston, l'eau é-

tant supposée élevée en  $F$ , la quantité d'air condensé sera  $BF$  ou  $b-x$ , & l'air raréfié sera  $AF$  ou  $a+b-x$ , car on suppose que le dernier coup de piston n'a pu augmenter l'élévation de l'eau: on aura donc cette proportion  $a+b-x:b-x::f:f-x$ , d'où l'on tire  $x = \frac{a+b}{2} \pm \sqrt{[(\frac{a+b}{2})^2 - af]}$ .

On voit aisément que les deux valeurs de  $x$ , ou les deux racines, ne peuvent être que positives ou imaginaires. Lorsqu'elles sont positives, la plus petite donne la plus grande hauteur où l'on puisse élever l'eau, en continuant de pomper, & résout par conséquent la première question; & la plus grande donne la hauteur d'eau qu'il faut mettre dans le corps de Pompe, afin de pouvoir ensuite la faire élever jusqu'au piston, ce qui résout la seconde question.

On voit aussi que plus la quantité  $a$ , ou le jeu du piston, sera grande par rapport à l'espace vuide  $b$ , plus la hauteur où l'on pourra élever l'eau sera grande; or on ne peut rendre les racines imaginaires que par l'augmentation de la quantité  $a$ . Donc lorsque les racines sont imaginaires, c'est une marque que l'eau peut toujours être élevée jusqu'au piston.

Si le jeu du piston  $a$  est de 2 pieds, la hauteur  $b$  de l'espace vuide de 20 pieds, la petite racine sera d'environ 3 pieds  $\frac{7}{17}$ , qui marque qu'en continuant de pomper, on ne feroit faire monter l'eau plus haut de 3 pieds  $\frac{7}{17}$ , & lorsqu'elle seroit parvenue à cette hauteur, le clapet  $D$  ne s'ouvreroit plus. La plus.

plus grande racine 18 pieds  $\frac{2}{3}$ , marque que pour faire parvenir l'eau jusqu'au piston, il faudroit remplir d'eau l'espace vuide  $BC$ , au moins jusqu'à la hauteur de 18 pieds  $\frac{2}{3}$ .

Le jeu du piston  $a$  étant toujours de 2 pieds, si l'espace vuide  $b$  est de 12 pieds, on aura  $x = 7 \pm \sqrt{49 - 64}$ , & les deux racines étant imaginaires, c'est une marque, comme nous avons dit, qu'en continuant de pomper, on élèvera l'eau jusqu'au piston.

Mais si avec ce même jeu de piston de 2 pieds, l'espace vuide  $b$  est de 14 pieds, on aura  $x = 8 \pm \sqrt{0}$ , qui marque qu'en continuant de pomper, l'eau pourra, dans ce cas, être élevée jusqu'à la hauteur de 8 pieds, & que de plus on ne sauroit jamais la faire élever plus haut, quand même on mettroit d'abord 8 pieds de hauteur d'eau dans l'espace vuide; mais que si l'on en met un peu plus que des 8 pieds, alors on l'élèveroit en pompant jusqu'au piston, ce que M. Mariotte a fort bien remarqué.

## PRINCIPES ET REGLES

*De l'élévation de l'eau dans les Pompes qui ont un espace vuide & un aspirant.*

Ayant nommé, comme ci-dessus, le jeu du piston \*  $AB$ ,  $a$ ; l'espace vuide  $BC$ ,  $b$ ; nous nommerons l'aspirant  $CL$ ,  $c$ ; &  $x$  la hauteur inconnue où l'eau sera élevée par le jeu du piston.

Nous

\* Fig. 4. & 5.

X 5

Nous supposons dans la suite, qu'on a réduit par l'Art. 16 le diamètre du piston & celui de l'espace vuide au diamètre de l'aspirant, lorsque la longueur de l'aspirant est connue, ou réciproquement qu'on a réduit le diamètre de l'aspirant à celui de l'espace vuide, ou à celui du piston, ce qui est toujours très facile.

Si l'on veut avoir la hauteur  $x$ , où l'eau sera élevée dans l'aspirant par un premier coup de piston, il est évident que l'air condensé sera  $b + c$ , & l'air raréfié sera  $a + b + c - x$ , & l'on aura par l'Art. 14 cette proportion  $a + b + c - x : b + c :: f : f - x$ , d'où l'on tire cette Equation  $xx - fx - ax - bx - cx = -af$ , de laquelle on déduira aisément la valeur de  $x$ .

Si l'on fait  $c = x$ , c'est à dire, si l'on veut que la longueur de l'aspirant soit telle que l'eau puisse être élevée jusqu'au clapet  $D$  par un seul coup de piston, on aura  $\frac{af}{f + a + b}$

$= x$ . Cette longueur de l'aspirant seroit fort petite; voyons à présent quelle est la plus grande longueur qu'on puisse lui donner. Or il est évident que pour que la Pompe puisse faire son effet, il faut que par le jeu du piston on puisse faire élever l'eau, au moins jusqu'au clapet, ou, ce qui est le même, que la hauteur  $x$ , où l'on peut faire élever l'eau, soit au moins égale à la longueur de l'aspirant; supposons-les égales, on aura, suivant ce qui a été dit, l'air condensé  $b + c - x = b$ , & l'air raréfié  $a + b + c - x = a + b$ , puisque nous supposons  $x = c$ , on aura donc cette

pro-

proportion  $a + b : b :: f : f - x$ , c'est-à-dire, qu'en toute Pompe aspirante la somme du jeu du piston & de l'espace vuide est à l'espace vuide, comme 32 pieds, hauteur de la colonne d'eau, égale au poids de l'Atmosphère, est à la même colonne moins la plus grande hauteur qu'on puisse donner à l'aspirant; d'où l'on peut conclurre en général, qu'une Pompe sera d'autant meilleure, ou, pour me servir de l'expression de M. Parent, d'autant plus parfaite, que l'aspirant & l'espace vuide seront moindres par rapport au jeu du piston.

C'est principalement de cette proportion que nous allons déduire très aisément les résolutions des huit Problèmes de M. Parent, dont nous prendrons les énoncés dans les propres termes qu'il les a proposés.

### PROBLEME I.

*Etant données les hauteurs du jeu du piston & du vuide du corps de Pompe, trouver tant & de si parfaites Pompes qu'on voudra?*

En nommant, comme ci-dessus,  $a$  le jeu du piston,  $b$  l'espace vuide,  $f$  la colonne d'eau égale au poids de l'Atmosphère, &  $x$  la hauteur inconnue de l'aspirant, on aura, par la proportion ci-dessus,  $a + b : b :: f : f - x$ , d'où l'on tire  $\frac{af}{a+b} = x$ .

Si  $a = 8$ ,  $b = 2$ ,  $f = 32$ ; on trouvera la valeur de  $x$ , ou la plus grande longueur qu'on puisse donner à l'aspirant, de  $25 \frac{1}{4}$ , ainsi tous les nombres au-dessous de  $25 \frac{1}{4}$ , comme 15,

X 6.

20,



20, &c. étant pris pour aspirant, composeront, avec 8 pour jeu du piston & 2 pour l'espace vuide, une pompe parfaite, & d'autant plus parfaite, que le nombre pris pour aspirant sera au-dessous de  $25\frac{1}{2}$ . Voilà la pratique numérique de M. Parent.

Il est clair que si  $x = a + b$ ; on aura aussi  $\sqrt{af} = a + b$ .

### PROBLEME II.

*Etant données les hauteurs du jeu du piston & de l'aspirant, trouver tant & de si parfaites Pompes qu'on voudra?*

Ayant nommé la hanteur du jeu du piston  $a$ , celle de l'aspirant  $c$ , & la hauteur inconnue de l'espace vuide  $x$ , la proportion ci-dessus sera  $a + x : x :: f : f - c$ ; d'où l'on tire  $\frac{af - ac}{c} = x$ .

Si  $a = 8$ ,  $c = 25\frac{1}{2}$ ,  $f = 32$ , on trouvera  $x = 2$ , pour la plus grande hauteur qu'on puisse donner à l'espace vuide, ainsi tous les nombres moindres que 2, comme  $\frac{1}{2}$ ,  $\frac{1}{3}$ , 1, &c. étant pris pour l'espace vuide, composeront avec 8 pour jeu du piston, &  $25\frac{1}{2}$  pour aspirant, une Pompe parfaite, & d'autant plus parfaite que le nombre pris pour espace vuide sera au-dessous de 2, ce qui est la pratique numérique de M. Parent.

### PROBLEME III.

*Etant données les hauteurs de l'aspirant & du vuide réduit à la grosseur de l'aspirant, trouver tant & de si parfaites Pompes qu'on voudra?*

Nom.

Nommant la hauteur du vuide  $b$ , celle de l'aspirant  $c$ , & la hauteur inconnue du jeu du piston  $x$ , on aura  $b+x:b::f:f-c$ ; d'où l'on tire  $\frac{bx}{f-c} = x$ .

Si  $b=2$ ,  $c=25\frac{1}{2}$ . Substituant ces valeurs, on aura la hauteur du jeu du piston  $x=8$ , & tout nombre au-dessus de 8 composera, avec le vuide 2. & l'aspirant  $25\frac{1}{2}$ , une Pompe parfaite, & d'autant plus parfaite que le nombre au dessus de 8. sera grand, ce qui est la pratique numérique indiquée par M. Parent.

#### P R O B L E M E I V.

*Etant données les hauteurs du jeu du piston, & la somme des hauteurs de l'aspirant & du vuide, le tout réduit à la grosseur de l'aspirant, trouver tant & de si parfaites Pompes qu'on voudra?*

Soit  $a$  le jeu du piston,  $b$  la somme des hauteurs du vuide & de l'aspirant, &  $x$  la hauteur du même aspirant,  $b-x$  sera celle du vuide, & la proportion sera  $a+b-x:b-x::f:f-x$ ; d'où l'on tirera la hauteur de l'aspirant, ou la valeur de  $x = \frac{a+b}{2}$ .

$$\pm \sqrt{\left(\frac{a+b}{2}\right)^2 - af}.$$

Otant cette valeur de  $b$ , il restera celle du vuide égale à  $\frac{b-a}{2} \pm \sqrt{\left(\frac{a+b}{2}\right)^2 - af}$ .

Substituant enfin les valeurs de  $a$ ,  $b$  &  $f$ , on tombera dans la pratique numérique de M. Parent.

## PROBLEME V.

*Etant données la hauteur de l'aspirant, & la somme des hauteurs du jeu du piston & du vuide, trouver tant & de si parfaites Pompes qu'on voudra?*

Soit  $c$  la hauteur de l'aspirant,  $b$  la somme du jeu du piston & du vuide, &  $x$  la hauteur inconnue du jeu du piston,  $b-x$  sera celle du vuide, & la proportion sera  $b:b-x$

$::f:f-c$ , d'où l'on tire  $x = \frac{bc}{f}$  qui donne la pratique numérique de M. Parent.

## PROBLEME VI.

*Etant données la hauteur du vuide avec la somme des hauteurs de l'aspirant & du jeu du piston, trouver tant & de si parfaites Pompes qu'on voudra?*

Si  $b$  est la hauteur du vuide,  $a$  la somme de la hauteur de l'aspirant & du jeu du piston, &  $x$  la hauteur de l'aspirant, celle du jeu du piston sera  $a-x$ , d'où il est aisé de voir que la proportion sera  $a-x+b:b$

$::f:f-x$ ; d'où l'on tire  $x = \frac{f+a+b}{2}$

$\pm \sqrt{\left(\frac{f+a+b}{2}\right)^2 - af}$ . Or la hauteur de l'aspirant étant connue, on trouvera aussi celle du jeu du piston.

P R O.

## PROBLEME VII.

*Etant données la hauteur de l'aspirant, avec la somme du vuide & de la moitié du jeu du piston, trouver tant & de si parfaites Pompes qu'on voudra?*

Soit  $c$  la hauteur de l'aspirant,  $b$  la somme de la moitié du jeu du piston & du vuide entier, &  $x$  le vuide entier,  $b-x$  sera la moitié du jeu du piston, & la somme du jeu du piston & du vuide sera  $2b-x$ . Cela posé, il est évident que la proportion sera  $2b-x$

$$:x::f:f-c; \text{ d'où l'on tirera } x = \frac{2bf-2bc}{2f-c}.$$

Si l'on construit cette égalité géométriquement ou en ligne, on trouvera la pratique géométrique que M. Parent a donnée.

## PROBLEME VIII.

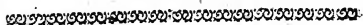
*Etant données les sommes de la moitié du jeu du piston & du vuide entier, & de la même moitié du jeu du piston & de l'aspirant entier, trouver tant & de si parfaites Pompes qu'on voudra?*

Je nomme  $a$  la somme de la moitié du jeu du piston & du vuide entier,  $b$  la somme de la moitié du jeu du piston & de l'aspirant entier, &  $x$  la moitié du jeu du piston; donc la hauteur du vuide sera  $a-x$ , celle de l'aspirant sera  $b-x$ , la somme du jeu du piston & du vuide sera  $2x+a-x$ , ou  $a+x$ . Cela posé, il est évident que la proportion sera  $a+x:a-x::f:f-b+x$ ; d'où l'on tirera

$$x =$$

$$x = \frac{-2f - a + b}{2} \pm \sqrt{\left(\frac{2f + a - b}{2}\right)^2 - ab}.$$

On peut construire cette égalité géométriquement par plusieurs méthodes, dont l'une donnera la pratique géométrique proposée par M. Parent, ainsi que nous l'avons vérifié; mais il nous a paru qu'il seroit très inutile d'entrer ici dans les détails de sa construction, en employant la même figure dont il s'est servi.



## R E C H E R C H E S

S U R

E A L U M I E R E D E S D I A M A N S,

E T D E P L U S I E U R S A U T R E S M A T I E R E S.

Par M. D U F A Y \*.

**S'**IL est vrai de dire que la manière exacte & scrupuleuse dont on étudie présentement la Physique, a fait disparaître la plupart de ces expériences fabuleuses qui se trouvent dans les Ecrits des Anciens; il faut avouer néanmoins que nous avons souvent pris pour fables, des faits singuliers qui n'étoient pas assez détaillés pour que nous passions aisément les vérifier, ou qui nous paroissent si peu vraisemblables, qu'il sembloit y avoir trop de crédulité à en faire l'épreuve.

M. de

♦ 14 Decemb; 1735;

Fig. 1.

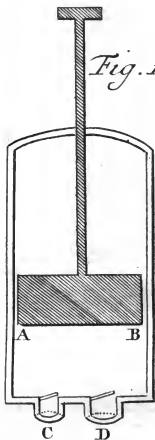
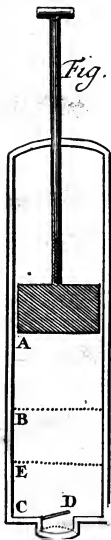


Fig. 2.





\* M. de Reaumur a déjà rétabli l'honneur de Pline en plusieurs occasions, & principalement dans son Mémoire sur les Dails, où il fait voir que ce qui se trouve dans Pline, au sujet de la lumière que ces Coquillages produisent dans l'obscurité, est exactement vrai. Je pourrois citer plusieurs autres exemples de faits qui, après avoir été longtems soupçonnés de fausseté, ou du moins d'une exagération excessive, se sont trouvés en tous points conformes à la vérité: mais ce détail ne seroit pas fort utile, & il vaut mieux en venir à un exemple plus récent de ces espèces de prodiges qui, ayant été non-seulement révoqués en doute, mais encore trop méprisés pour que personne daignât les réfuter, se trouvent enfin vérifiés par l'expérience.

Pline rapporte qu'il y a des Pierres dans lesquelles on voit briller une espèce de lumière ou de flamme, & qu'il y en a d'autres qui paroissent quelquefois remplies d'étincelles lumineuses, † *in Phlegontide intus ardere quædam videtur flamma quæ non exeat.* Et plus bas: *in Anthracitide scintille discurrere aliquando videntur.*

Solin parle à-peu-près dans les mêmes termes de ces deux Pierres, qu'il nomme cependant un peu différemment; il dit: ‡ *Phlogites ostentat intra se quasi flammæ æstuentes; Anthracias cornuscat velut scintillantibus stellis.* Il n'est pas question maintenant de discuter quelles sont les Pierres dont ces Auteurs en-

ten-

\* Mémoires de l'Acad. 1723. p. 287.

† Lib. 37. cap. 11.

‡ Cap. 37.



tendent parler ; tous les Commentateurs de ces Naturalistes y ont travaillé sans pouvoir s'accorder sur ce point, & nous verrons dans la suite, que cette propriété de rendre de la lumière, qui est ce qui fait actuellement notre objet principal, n'est pas, à beaucoup près, capable de caractériser ces sortes de pierres ; d'ailleurs il paroît par la suite du passage de Pline que nous venons de citer, qu'il n'avoit pas été témoin oculaire de ces faits, & même qu'il n'étoit pas convaincu de leur vérité.

\* Ælien raconte qu'une femme de Tarente, nommée Heracleïs, ayant guéri une Cigogne qui s'étoit cassé la jambe, la Cigogne touchée de reconnoissance revint l'année suivante, & s'étant approchée de cette femme, laissa tomber dans son sein une Pierre qui étoit si lumineuse pendant la nuit, qu'elle éclairoit la maison, comme s'il y eût eu plusieurs flambeaux allumés.

Itidore de Seville parle d'une manière un peu plus détaillée, de la Pierre appelée *Ceraunia* ou *Pierre de foudre*, & ce qu'il en dit auroit pu nous conduire à quelques découvertes, si cet Auteur avoit mérité plus de confiance, & qu'il n'eût pas mêlé indistinctement les fables les plus extravagantes avec de récits véritables. Il dit : † *Cerauniorum duo genera sunt, unum quem Carmania mittit crystallini similem, splendet tamen caruleo, & si sub divo positus fuerit, fulgorem rapit fiderum* : ce qui

\* Lib. 8. c. 22. de natura animal.

† Ibid. lib. 16. cap. 13.

qui semble désigner une pierre bleuâtre, transparente & crySTALLINE, qui étant exposée à la lumière du jour, s'impregne des rayons de lumière, & la conserve dans l'obscurité. Il parle ensuite des Escarboucles, & dit qu'il y en a de douze espèces, qui sont lumineux dans les ténèbres; que celui appelé *Lignis*, étant exposé au Soleil, ou frotté avec les doigts, passe pour attirer les pailles ou les fils déliés; qu'un autre appelé *Chrysoprase* paroît d'or le jour, & tout de feu pendant la nuit: le reste n'est qu'un amas de merveilles ridicules, mais on voit dans ce que nous venons de rapporter, quelques traces des expériences dont nous rendrons compte dans la suite.

Des Auteurs plus modernes, & incomparablement plus exacts, ont parlé bien différemment, & semblent douter extrêmement de toutes ces merveilles rapportées par les Anciens. Laet, \* en parlant des Anthraces, des Pyropes, & de l'Escarboucle, dit que l'on croit communément que ces pierres brillent dans les ténèbres comme un charbon ardent, mais qu'il n'a jamais reconnu cette vertu dans aucune Pierre, quoique cela soit avancé témérairement par quelques Auteurs. *Vulgo creditum fuit carbonis instar in tenebris lucere, quod tamen de nulla Gemma habemus deprehensum, licet à quibusdam temere jactetur.* On voit par-là qu'il s'en falloit beaucoup qu'il fût persuadé de la vérité de cette propriété des Escarboucles.

Louis.

\* Laet de Carbunc. & Rubin.

Louis Vartoman rapporte que le Roi de Pegu porte des Escarboucles si gros & si brillans, que quiconque regarde ce Roi dans les ténèbres, le voit lumineux comme s'il étoit éclairé du Soleil: mais cet Auteur n'en parle que sur le rapport de quelques Voyageurs, & Boetius de Boot \* qui cite ce passage de Vartoman, & un autre de *Garcias ab horto*, sur un fait à-peu-près semblable, doute qu'il y ait des pierres qui soient lumineuses dans l'obscurité; il ne dit pas cependant que la chose soit impossible, mais il ne croit pas que personne ose assurer qu'il a vu une pierre précieuse lumineuse pendant la nuit. *Verum hæcenus nemo unquam vere asserere ausus fuit se Gemmam nocte lucentem vidisse.*

Pierre de Rosnel, dans son *Mercure Indien*, dit positivement qu'il n'y a point d'Escarboucles, ou de pierres lumineuses dans l'obscurité, & il croit que celle qui portoit ce nom chez les Anciens, n'est autre chose que le Grenat cabochon, ou la Vermeille. Louis de Berguen † est du même sentiment, & croit que l'Escarboucle, ou l'Anthrax des Grecs, n'est proprement qu'un Grenat.

Il n'y a rien jusqu'ici qui puisse nous porter à croire qu'il existe réellement des pierres lumineuses dans l'obscurité; les Auteurs anciens qui le rapportent, ne disent rien d'assez précis pour nous y déterminer; ceux auxquels on seroit le plus tenté d'ajouter foi, n'en par-

\* Boetius de Boot, lib. 2. cap. 2. de Lapid. & Gem. in specie.

† Les merveilles des Indes Orientales & Occidentales.

parlent eux-mêmes, qu'en insinuant qu'ils en doutent extrêmement; & ceux qui en parlent affirmativement, sont tombés dans un tel discrédit, par les fables ridicules dont leurs Ecrits sont remplis, qu'il n'y a qu'une crédulité excessive qui puisse engager à tenter quelque expérience sur leur parole.

Je ne crois pas devoir compter parmi les autorités favorables à l'existence des Escarboucles, ce que les Auteurs Arabes nous en racontent dans leurs Romans ingénieux : ils n'ont certainement pas eu intention de nous faire croire ce qu'ils en ont dit. Mais ne peut-on pas soupçonner que quelque chose de réel a donné lieu aux descriptions merveilleuses qu'ils en font ? Du moins voit-on par-là que l'idée des Pierres brillantes dans l'obscurité, a été assez universellement répandue, & qu'il y en a des traces dans tous les lieux & dans tous les tems où l'on a eu la connoissance des Pierres précieuses.

Voyons maintenant ce qui est rapporté en faveur de ces Pierres par des Auteurs qui méritent plus de confiance. \* Benvenuto Cellini, Sculpteur & Orfevre à Florence, dit qu'il y a des Rubis qui sont naturellement blancs, sans que ce soit par le secours du feu, comme cela se pratique à l'égard de plusieurs pierres; que la blancheur n'en est pas parfaite, mais livide & à-peu-près semblable à celle de la Calcédoine; que cette pierre n'a nulle beauté, & n'est d'aucune utilité, mais que sa seule dureté la fait mettre au rang des Rubis.

\* *Benvenuto Cellini, lib. 1. p. 10, dell' arte del gioiellare.*

Rubis. Il ajoute ensuite qu'ayant promis de dire quelque chose de l'Escarboucle, qu'il appelle en Italien *Carbonchio*, il va dire ce qu'il en fait positivement. Il assure que du tems de Clement VII, il vit un Escarboucle entre les mains d'un Marchand de Raguse, que cette pierre étoit d'un blanc livide pareil à celui dont il vient de parler à l'occasion des Rubis blancs, & qu'elle retenoit en elle-même une lumiere si admirable qu'on la voyoit briller dans les ténèbres. *Ma riteneva in se un fulgente tanto piacevole & mirabile, ch'egli risplendeva nelle tenebre.* Il ajoute que cette lumiere n'étoit pas aussi vive que celle des Escarboucles de couleur, mais qu'il l'avoit vue dans l'obscurité, briller comme un feu qui commence un peu à s'éteindre. Il dit ensuite qu'il n'a jamais vu d'Escarboucles de couleur, mais qu'un Gentilhomme Romain, fort expérimenté en matiere de Pierreries, lui avoit raconté qu'un certain Jaques Cola, à la faveur de l'obscurité de la nuit, en avoit trouvé un dans sa vigne, qu'un Ambassadeur de Venise l'avoit acheté dix écus de ce payfan, & l'avoit vendu cent mille écus à un Empereur des Turcs.

Cette dernière histoire n'étant rapportée par Cellini, que comme un fait qu'il a entendu dire, peut bien être révoquée en doute; mais on ne peut pas dire la même chose de celui dont il assure avoir été témoin oculaire, & la façon avantageuse dont Boyle parle, en plusieurs endroits, de Cellini, auroit dû donner plus de poids à son témoignage. Cependant nous ne voyons pas que cela ait engagé

gagé personne à faire les expériences nécessaires pour s'assurer si la chose étoit véritable.

J'ai rapporté dans mon sixieme Mémoire sur l'Électricité, les principaux phénomènes que M. Boyle avoit observés sur un Diamant qui appartenoit à M. Clayton, de qui le Roi Charles II. l'acheta. Boyle, dans sa Lettre au Chevalier Robert Morus, parle de ce Diamant comme d'une pierre unique, & semble avoir ignoré ce qui étoit rapporté à ce sujet par Cellini, ou du moins il n'a pas cru que cela dût s'entendre du Diamant, ou des Pierres précieuses ordinaires. Il est vrai que dans la suite, M. Boyle trouva quelques autres Diamans qui faisoient à-peu près les mêmes effets que celui de M. Clayton; mais il dit en avoir essayé plusieurs, sans y avoir rien découvert de semblable.

\* M. Bernoulli envoya à l'Académie en 1707, quelques observations qu'il avoit faites sur la lumière que rendent les Diamans étant frottés. M. Cassini le fils vérifia ces observations, & y en ajouta d'autres dont il rendit compte à l'Académie: les unes & les autres se trouvent en peu de mots dans l'Histoire †, & il n'y est question que de la lumière des Diamans frottés sur le Verré, la Fayence, les Métaux, & divers autres corps solides.

Je ne doute pas qu'on ne trouve encore plu-

\* M. du Hamel, *Phil. vet. & nov. Physic. part. 2. Idiosyncr. 2. cap. 1. pag. 280.*

† *Hist. de l'Ac. 1707. p. 31.*

plusieurs autres Auteurs qui ayent parlé de la lumiere des Diamans, ou de quelques autres Pierres; le *Phosphorus Sanguineus*, connu depuis longtems, & le Phosphore de Berne qui fut envoyé en 1724 à l'Académie par M. Bourguet, peuvent être mis dans cette classe. Ayant été chargé par l'Académie de l'examen de ce dernier \*, je trouvai plusieurs Pierres précieuses qui, étant chauffées plus ou moins vivement, rendoient de la lumiere dans les ténèbres: n'ayant point alors d'autre objet que celui de vérifier les expériences du Phosphore de Berne, je ne poussai pas mes recherches plus loin, & je me contentai de décrire quelques observations qui y avoient rapport, & dont il fut fait mention dans l'Histoire de l'Académie.

Ce qui me paroît de plus singulier, est que ces différentes expériences, & principalement celles de M. Boyle, ne m'ayent pas alors conduit plus loin: mais souvent les idées qui sembleroient devoir se présenter le plus naturellement, se refusent à nous dans un tems, & viennent s'y offrir d'elles-mêmes au moment que nous y pensons le moins. Qui ne seroit surpris de ce que M. Boyle qui a imaginé de chauffer le Diamant de M. Clayton à la flamme d'un flambeau, sur un fer chaud, dans l'eau bouillante, n'ait pas pensé à l'exposer au Soleil? Il a cru, sans doute, que la chaleur étoit nécessaire pour le mettre en état de rendre de la lumiere, & il n'a pas soupçonné que celle du Soleil pût être assez considérable.

J'ai

J'ai été d'abord dans la même opinion par rapport à la chaleur, & après avoir vérifié sur plusieurs Diamans, les expériences rapportées par M. Boyle, j'ai bien reconnu qu'il n'étoit pas nécessaire que le Diamant fût échauffé pour contracter une lumière passagère, telle que celle qu'il produit étant frotté sur le verre, ou sur les métaux; mais je pensois qu'il devoit être échauffé sensiblement pour acquérir cette lumière permanente & durable, qui subsistoit pendant plusieurs minutes lorsque le Diamant avoit été approché d'un flambeau allumé, ou exposé à quelque autre chaleur. C'est dans cette vue que j'exposai à un Soleil très ardent pendant 22 minutes, plusieurs Diamans, savoir, un blanc d'une très belle eau, deux jaunes, dont l'un étoit moins coloré que l'autre, & du poids d'environ 60 grains, un couleur de rose, un vert, & un couleur d'améthyste.

J'examinai ensuite tous ces Diamans dans l'obscurité, & je ne trouvai que les deux jaunes de lumineux, mais ils l'étoient extrêmement, & principalement le plus petit, qui étoit le plus haut en couleur; ils l'étoient même au point qu'ils éclairoient les autres qui étoient auprès, en sorte qu'il me fallut tirer ces deux-là de l'écrain, pour m'assurer que les autres n'étoient point lumineux: ces deux diamans jaunes garderent leur lumière très sensiblement pendant plus de 12 minutes.

Quoique tout le monde sache combien il est nécessaire que ces expériences soient faites dans l'obscurité la plus parfaite qu'il est



possible, je crois qu'il ne sera pas inutile de dire ici un mot des précautions qu'il faut prendre pour voir ces expériences dans toute leur beauté, sans quoi on pourroit me soupçonner quelquefois d'exagération dans la description que j'en fais, parce que sans ces précautions, les mêmes expériences réussissent beaucoup moins parfaitement. Il faut donc observer de demeurer au moins un quart-d'heure dans l'obscurité la plus parfaite qu'il sera possible, avant que de se faire apporter les Diamans qui auront été exposés au Soleil; il est nécessaire d'y être ce tems-là, pour faire cesser l'ébranlement que la lumière du jour cause dans les yeux, & pour que la prunelle, qui s'étoit extrêmement rétrécie pour ne laisser entrer qu'une certaine quantité de rayons, tandis qu'on étoit exposé à la lumière, ait le tems de se dilater assez pour en recevoir le plus qu'il est possible, des objets les moins lumineux, ou les moins éclairés. Il n'y a personne qui n'ait observé plusieurs fois en sa vie, que lorsqu'on sort du grand jour, & qu'on entre dans un lieu obscur, on n'y découvre aucun des objets qu'on y voit facilement au bout d'un quart-d'heure, lorsque les yeux ne se ressentent plus de l'impression du jour. Mais je ne fais si d'autres ont remarqué avant moi le peu de relation & l'indépendance qu'il y a à cet égard entre les deux yeux; car il l'on en ferme un pendant un quart-d'heure, & que l'autre demeure ouvert, la lumière des Diamans, & des autres Phosphores de semblable nature, sera vue très distinctement de l'œil qui a été

été fermé, tandis que l'autre ne l'appercevra en aucune façon: ce qui prouve que cet éblouissement causé par le grand jour, & qui rend l'œil insensible à une foible lumière, agit sur chaque œil en particulier, & que son action cesse avant la réunion des deux nerfs optiques de chaque œil. Il résulte de cette observation une assez grande commodité pour la pratique de toutes ces expériences, car on peut fermer un œil sans que cela empêche de faire toutes les petites préparations nécessaires, & dont il est souvent difficile de laisser le soin à une autre personne. Ce qu'il y a de certain, c'est que cette observation m'a été d'un grand secours depuis que j'en ai fait la découverte.

Pour connoître à coup sûr si mes yeux étoient dans la disposition convenable pour voir parfaitement la lumière des Diamans, je prenois avec moi un morceau d'ambre que je frottois de tems en tems, & lorsque j'en voyois la lumière bien vive, à-peu-près égale à celle qui en sort pendant la nuit, je conclus que mes yeux étoient en état de juger exactement de celle des Diamans, & alors je me les faisois apporter, prenant bien garde d'ouvrir les yeux, tandis qu'on ouvroit la porte pour entrer dans l'endroit où j'étois.

Si l'on veut faire ces expériences avec plus de commodité, &, pour ainsi dire, sans s'appercevoir de toutes ces précautions, il n'y a qu'à se faire apporter les Diamans le matin si-tôt que l'on est éveillé, & avant que de s'être exposé à la lumière du jour, les yeux sont alors parfaitement reposés, & sensibles

à la moindre lumière ; ainsi l'on verra très aisément quels Diamans , ou quels autres corps sont lumineux , sans qu'il soit nécessaire de prendre les mesures que nous venons de prescrire , qui ne laissent pas d'être quelquefois difficiles , & tout au moins ennuyeuses.

Ce n'est qu'à regret que je suis entré dans un détail aussi circonstancié d'une observation des plus triviales ; mais elle est si nécessaire pour la réussite des expériences qui font la base de ce Mémoire , que j'ai cru ne pas pouvoir m'en dispenser. D'ailleurs ces expériences sont si fort à la portée de tout le monde , que je suis persuadé que si-tôt qu'elles seront connues , elles seront éprouvées par bien des gens à qui ces observations ne sont pas aussi familières qu'à ceux qui sont au fait des expériences sur la lumière. Je fais même que sur le peu j'ai dit sur cette matière , dans le dernier Mémoire que je lus à la rentrée publique de l'Académie , quelques personnes ont tenté d'en faire l'épreuve , & n'y ont pas réussi , parce qu'ils ont omis ces précautions dont je n'avois pas cru alors qu'il fût nécessaire d'avertir : c'est ce qui m'a engagé aujourd'hui à cette digression , qui ne sera peut-être pas inutile à bien des lecteurs.

Comme j'avois remarqué dans la première expérience que je viens de rapporter , que les Diamans , pour avoir été 22 minutes au Soleil , n'avoient pas acquis de chaleur sensible , ce qu'on reconnoissoit en les appliquant sur le visage , j'essayai de les exposer au Soleil pendant moins de tems , je ne les y laissai

ſai que pendant 10 minutes ; il y avoit deux gros Diamans blancs, du poids de 70 à 80 grains, deux bleus, dont l'un du poids de 18 grains, & l'autre plus petit & plus foncé en couleur, un vert, un couleur de roſe, & deux jaunes ; les deux Diamans blancs ne prirent point de lumière, ni le plus foncé des deux bleus ; le vert, & le couleur de roſe en prirent un peu ; mais deux petits Diamans de carat qui étoient autour de l'anneau d'une de ces bagues, les deux jaunes, & ſur-tout le gros Diamant bleu-clair, parurent très lumineux, & leur lumière dura 12 ou 13 minutes, ne ſ'afſoibliſſant que par degrés inſenſibles.

J'eſſayai enſuite pluſieurs autres Diamans de différentes groſſeurs, & de toutes les couleurs que je pus rencontrer, & j'en trouvai pluſieurs fort lumineux, & d'autres qui ne l'étoient point du tout. Mais juſqu'à préſent, je n'ai reconnu aucune différence à cet égard, que l'on puiſſe attribuer à la couleur ſeule de la pierre, ſi ce n'eſt que tous les Diamans jaunes que j'ai eſſayés, ont tous été lumineux ; il y en avoit à la vérité, qui l'étoient beaucoup plus que les autres, mais ce n'étoit pas toujours ceux dont la couleur étoit la plus foncée. Indépendamment d'un grand nombre de Diamans jaunes, depuis le poids de 8 à 10 grains juſqu'à celui de 80, que j'ai eſſayés, j'ai eu occaſion d'avoir entre les mains environ quatre cens Diamans de carat jaunes, & il n'y en avoit aucun qui ne fût lumineux : ainſi on pourroit avancer comme une loi générale, que tous les Dia-

mans jaunes étant exposés à la lumière, s'en impregnent tellement, qu'ils la conservent dans l'obscurité pendant un tems considérable.

Je ne m'en suis pas tenu, comme on le juge bien, à l'examen des Diamans: j'ai exposé au Soleil un Rubis d'Orient, un Rubis balais, un Rubis spinelle, une Topase d'Orient, un Saphir d'Orient, & une Émeraude; toutes ces pierres étoient d'une beauté & d'une netteté parfaite, mais aucune n'a pris de la lumière, quoiqu'elles en rendissent toutes lorsqu'on les frottoit dans l'obscurité. J'ai ensuite essayé de semblables pierres beaucoup moins belles, & dont quelques-unes étoient brutes, & je n'ai pas été peu surpris de trouver une seule Émeraude brute, parmi une vingtaine d'autres, qui étoit lumineuse: je l'examinai avec soin, & je n'y trouvai rien de particulier, à quoi je pusse attribuer cette différence.

Cette observation me détermina à essayer au hazard, toutes les pierres dont j'ai connoissance, puisque je voyois que rien ne me pouvoit conduire dans le choix des épreuves. Je travaille depuis plusieurs années à former un cabinet de Pierres fines, de Jaspes, d'Agates, de Prîmes, de CrySTALLisations singulieres; toutes ces différentes matieres sont rangées dans des tiroirs divisés par compartimens, cela m'a été d'une grande commodité pour faire à la fois, & sans perdre de tems, un grand nombre d'expériences; j'exposois l'un après l'autre tous ces tiroirs au Soleil, & je me les faisois apporter dans l'obscurité;

si.

si j'appercevois quelque chose de lumineux, je l'ôtois de sa place, & je l'examinois ensuite à loisir.

Parmi ce grand nombre de pierres, j'en ai trouvé beaucoup moins de lumineuses que je ne l'avois espéré, & celles qui l'ont été, n'étoient certainement pas celles que j'en aurois soupçonnées. Celle dont la lumière a été la plus vive, étoit un assez gros morceau d'une Crystallisation mêlée de beaucoup de Topase, de plusieurs petits cristaux verdâtres, & de très peu de couleur d'améthyste; cette pierre pesoit une demi-livre, elle n'avoit dans sa plus grande épaisseur qu'environ un pouce, & devenoit beaucoup plus mince vers les bords; elle étoit tellement pénétrée des rayons de lumière, qu'elle étoit aussi brillante dans sa partie de dessous, qui n'avoit point été exposée au jour, que par-dessus, en sorte qu'elle sembloit être transparente; il ne paroïssoit même aucune différence dans les endroits qui avoient le plus d'épaisseur, ils étoient aussi lumineux que les autres, tant par dessus que par dessous, & la lumière qui sortoit de cette pierre, étoit telle qu'elle éclairoit les objets autour d'elle à environ 2 pouces de distance; elle a cependant cessé d'être lumineuse au bout de 7 ou 8 minutes.

Un morceau de Mine de Plomb mêlé de gangue, de gros cristaux cubiques de couleur d'aigue-marine, & de quelques petits cristaux hexagones blancs, étoit aussi très lumineux; il ne l'étoit pas cependant tout entier comme le précédent, les cristaux d'aigue-marine l'étoient le plus, & quelques-uns

des blancs l'étoient un peu ; mais la partie de Plomb & la gangue ou croûte blanche & crySTALLINE qui le touchoit immédiatement , ne l'étoient point du tout.

Un troisieme morceau plus petit , qui n'étoit formé que d'une seule piece de crystal vert tirant sur le bleu , entrecoupé seulement de quelques fêlures disposées régulièrement , & couvert d'un côté d'une croûte de petits crySTaux blancs , & d'une marcaassite pâle aussi crySTALLisée , étoit pour le moins aussi lumineux que la premiere crySTALLISATION dont j'ai parlé , & cette derniere a conservé sa lumiere un peu plus longtems.

Il y avoit encore un quatrieme morceau de Mine de Plomb , couvert en partie d'une crySTALLISATION blanche qui étoit lumineuse vers un de ses angles , mais dont la lumiere étoit très foible.

Je n'ai pas essayé un plus grand nombre de ces CrySTALLISATIONS qui sont assez communes , & connues de tout le monde ; on donne ordinairement à celles qui sont colorées , le nom de *Prîmes d'Emeraudes* , d'*Améthystes* , ou de *Topases* , suivant la couleur qui y domine. Il ne laisse pas d'être singulier que ces pierres qui sont , pour la plupart , fort tendres , soient à l'égard de la lumiere , dans le même cas que le Diamant , tandis que les Pierres de couleur les plus dures , que l'on nomme communément *Orientales* , ne font aucun effet. On peut donc inférer de-là , que cette propriété singuliere ne dépend ni de la dureté , ni de la couleur. J'ai fait la même épreuve sur diverses autres Pierres , comme les Cry-

STaux.

taux de roche, les Talcs, la Pierre de Boulogne avant que d'être calcinée, les Sélénites, différentes especes de Marbre; aucune de ces matieres ne s'est imbibée de la lumiere: le Phosphore de Berne qui est une pierre transparente, très blanche & tendre, a pris de la lumiere, & l'a conservée assez longtemps: mais rien ne m'a plus surpris que le *Lapis Lazuli*: Je n'aurois certainement pas pensé à en faire l'épreuve, s'il ne se fût trouvé dans le nombre des Pierres qui étoient dans les tiroirs que j'exposois successivement au Soleil; sa grande opacité, son peu de dureté, les veines métalliques qui s'y rencontrent, étoient autant de raisons, à ce qu'il me sembloit, pour ne pas soupçonner qu'il pût être lumineux: il l'est cependant, & assez considérablement, quoique très inégalement. Le plus beau, ou du moins le plus estimé, c'est à dire, celui qui est d'un beau bleu-foncé, qui est le plus dur, & prend un beau poli, est celui qui est le plus lumineux; celui qui est pâle, ou mêlé de taches blanches, l'est beaucoup moins; cependant on y découvre toujours quelques parties brillantes, & si on marque d'un point d'encre ces parties brillantes, on voit que ce sont celles qui sont d'une plus belle couleur que les autres; j'en ai cependant trouvé d'un très beau bleu qui ne donnoit presque point de lumiere: en général, elle n'est pas aussi vive que celle des Diamans, & je n'ai jamais apperçu la moindre lumiere sur les taches blanches, non plus que sur les veines de métal ou de marcassite qui s'y rencontrent. Cette expérience sur le



Lapis me conduisoit naturellement à essayer quel effet feroit l'Outre-mer : je m'attendois à le trouver lumineux après ce que j'avois observé dans le Lapis ; cependant il ne l'a point été , quoiqu'il soit demeuré pendant plus d'une heure exposé à la lumiere. Je dirai à cette occasion que les matieres qui , pendant une minute , n'ont point pris de lumiere , n'en prennent pas davantage , lorsqu'elles ont été exposées pendant un tems beaucoup plus considérable.

On voit par ce que nous venons de rapporter , combien il y a encore de connoissances à acquérir sur cette matiere. Il ne s'offre aucun principe sur lequel on puisse assieoir son jugement , ni même former de conjectures ; car voilà des Pierres de toutes especes , de toutes couleurs , de degrés de dureté très inégaux , enfin de nature très différente , selon toutes les apparences , qui produisent des effets tout semblables , tandis que d'autres qui semblent avoir beaucoup de rapport entre elles , & même tout celui dont nous pouvons juger par les sens , font des effets absolument différens ; car j'ai observé que parmi plusieurs Diamans entierement semblables , il y en avoit qui rendoient de la lumiere , & d'autres qui n'étoient point lumineux. C'est à ces différens effets d'une Pierre qui paroissoit la même de tous points , ou , pour parler plus exactement , de deux Pierres entierement semblables , autant que nous sommes capables d'en juger , que je me suis particulièrement attaché ; mais avant que de parler des expériences que j'ai faites à ce sujet ,

sujet, je dois rendre compte de quelques faits qui regardent en général tous les Phosphores de cette espece.

J'ai dit plus haut que je n'avois laissé que pendant 10 minutes exposées au Soleil, les Pierres dont j'avois voulu faire l'épreuve, & qu'elles m'avoient paru aussi lumineuses que lorsqu'elles y avoient demeuré un tems beaucoup plus considérable. J'ai essayé ensuite de ne les point mettre au Soleil, mais à la simple lumiere du jour ; leur lumiere a été pour le moins aussi vive, & ce fait a beaucoup de rapport avec ce qui a été remarqué de la Pierre de Boulogne, qui est qu'elle prend plus de lumiere lorsqu'elle est exposée au jour, & lorsque le tems est couvert, que lorsqu'elle est éclairée des rayons du Soleil. Je voulus voir ensuite quel étoit le tems nécessaire pour qu'un Diamant, capable de devenir lumineux, pût se charger sensiblement de la lumiere du jour ; je ne l'exposai d'abord que pendant 4 minutes, ensuite pendant une seulement, & je ne trouvai pas que cela fût la moindre diminution dans l'éclat de sa lumiere ; enfin je diminuai toujours la durée de l'exposition, & je vis qu'il étoit bien inutile de lui faire recevoir la lumiere aussi long-tems que j'avois fait d'abord, car en une seconde, & moins encore, s'il est possible, il prenoit une lumiere très vive ; il est vrai qu'elle m'a paru un peu moindre que lorsqu'il avoit demeuré au jour pendant 8 ou 10 secondes, mais je ne voudrois pas assurer que cette différence fût réelle, & je ne l'ai observée avec quelque certitude, que sur des

Pierres moins lumineuses que les autres.

Comme M. Homberg recommande d'exposer la Pierre de Boulogne à l'air libre, j'ai voulu voir si cela faisoit une différence sur les Diamans ; j'en ai exposé proche de la fenêtre d'une chambre dont les vitres & les rideaux, qui étoient de toile blanche, étoient fermés, les Diamans ont pris de la lumière comme à l'air libre ; il est vrai qu'elle étoit plus foible, & proportionnée à celle qu'ils avoient reçue.

J'ai exposé à l'air pendant une seconde ou deux, de la Pierre de Boulogne, de la Belymnite & de la Topase commune, qui étoient calcinées depuis plus de cinq ans ; je les ai toutes trouvées lumineuses, & il est à observer qu'elles n'avoient été conservées pendant tout ce tems que dans un papier blanc posé sur une table à la campagne, & qu'elles avoient été exposées à l'air à plusieurs reprises ; d'où il résulte que les premiers Auteurs qui ont écrit sur cette Pierre, prescrivoient une infinité de précautions très inutiles, soit pour la manière de la préparer, comme je l'ai fait remarquer dans mon Mémoire \* sur plusieurs especes de Phosphores nouveaux, soit pour la conserver, comme on le voit par ce que je viens de rapporter.

Ayant reconnu que les Diamans n'avoient pas besoin de la lumière immédiate du jour pour devenir lumineux, j'en ai enfermé plusieurs dans des boîtes auxquelles un verre coloré servoit de couvercle : cela ne les a pas

\* *Mémoires de l'Acad.* 1730. p. 744.

pas empêché de prendre de la lumière, & même aussi promptement, à ce que j'en ai pu juger, que s'ils eussent été exposés à l'air libre, mais cette lumière ne m'a pas paru participer en aucune façon à la couleur du verre par lequel elle avoit été transmise. Toutes ces Pierres plongées dans l'eau, & exposées à la lumière, sont devenues lumineuses, comme elles auroient fait à la manière ordinaire. La même chose est arrivée sous le lait, quoiqu'il y en eût 7 ou 8 lignes au-dessus des Diamans, & que même ils y eussent passé la nuit, ce qui avoit donné le tems à la crème de s'élever & de s'épaissir.

J'ai plongé des Diamans dans l'encre, & ils n'ont pris aucune lumière lorsque j'ai exposé le vaisseau au jour, sans doute parce que les rayons de lumière n'ont pu pénétrer cette liqueur opaque pour parvenir jusqu'aux Diamans. J'ai cru que cette difficulté qu'avoit la lumière de traverser l'encre, me fourniroit un moyen de conserver pendant quelque tems celle qu'auroient acquise les Diamans: j'ai fait prendre la lumière à celui de tous mes Diamans qui s'en chargeoit le plus abondamment, & aussi-tôt je l'ai plongé dans l'encre; au bout de cinq heures, lorsque la nuit fut venue, je le retirai, & je le regardai dans l'obscurité, il étoit encore très-sensiblement lumineux: il faut néanmoins, pour que cette expérience réussisse, que le Diamant soit plongé assez profondément dans l'encre, & même qu'il soit recouvert de coton aussi imbibé d'encre, car je voulus répéter la même opération, en me servant d'un

T 7.

petit

petit vaisseau dans lequel il n'y avoit que de l'encre liquide qui furnageoit d'environ 6 lignes, je laissai le Diamant dans cet état pendant douze heures, & au bout de ce tems, je trouvai qu'il ne rendoit plus aucune lumiere.

J'essayai aussi d'envelopper des Diamans dans différentes étoffes & dans des papiers, pour voir si leur lumiere se conserveroit, & je n'ai pas pu y réussir, non plus que dans la cire d'Espagne amollie. Je me suis servi avec plus de succès de la cire molle & noire dont on se sert pour tirer l'empreinte des gravures: les Diamans que j'y ai enfermés, avoient encore de la lumiere au bout de six heures. Je ne doute point qu'il ne fût possible de trouver quelque autre maniere de conserver la lumiere des Diamans, ou des autres corps semblables, beaucoup plus longtems; mais ayant d'autres objets qui me paroissoient plus curieux à examiner, je n'ai pas porté mes recherches plus loin à cet égard.

J'ai cru que ce qui méritoit d'être examiné le plus particulièrement, étoit pourquoi de deux Diamans qui étoient en apparence entierement semblables, l'un étoit capable de devenir lumineux, étant exposé à la lumiere du jour, & l'autre ne le devenoit point: voici les tentatives que j'ai faites pour tâcher d'avoir quelque éclaircissement sur ce fait, & quoiqu'elles aient été infructueuses, je ne dois pas négliger de les rapporter.

Je savois qu'il y a beaucoup de Diamans que l'on brûle avant que de les exposer en vente, cela les blanchit ordinairement, surtout

tout lorsque la teinte jaune ou brune qu'ils ont quelquefois, vient de quelque portion d'huile qui, en les polissant, s'est insinuée dans les petites fêlures imperceptibles qui se rencontrent souvent dans les bords de la pierre: le feu brule cette huile, & il ne reste plus que de très petits points noirs qui diminuent beaucoup moins l'éclat du Diamant, que la teinte jaunâtre qui étoit occasionnée par l'huile. Je pensois donc que les Diamans lumineux pouvoient être ceux qui avoient été calcinés, ou peut-être ceux qui ne l'avoient point été, ou que cela pouvoit venir du degré de chaleur qu'ils avoient eu, qu'enfin ce phénomène bizarre pouvoit tenir à quelque cause de cette nature. Pour m'en éclaircir, je choisis dix Diamans, dont quatre étoient fort lumineux, & six ne l'étoient point; je les donnai à brûler à un Diamantaire, & lorsqu'il me les rendit, je n'y trouvai aucun changement. Je voulus faire moi-même cette opération, & pour cela j'en pris deux à-peu-près de même poids, tous deux d'une blancheur parfaite, enfin très-semblables en apparence, mais dont l'un étoit fort lumineux, & l'autre ne l'étoit point du tout; je les enveloppai tous deux ensemble dans du blanc d'Espagne délayé avec un peu d'eau; ayant formé de cette pâte une boule, au centre de laquelle étoient les Diamans, je la laissai secher à l'ombre, je la mis ensuite dans un creuset bien lutté, & je donnai au creuset pendant une demi-heure une chaleur un peu moindre que celle qui est nécessaire pour fondre l'Argent; je laissai refroidir mon creuset,

fet, & l'ayant délutté, j'eus beaucoup de  
 peine à retirer les Diamans de la boule de  
 blanc d'Espagne qui s'étoit extraordinaire-  
 ment durcie; ils étoient tous deux dépolis,  
 c'est-à-dire, que toutes les facettes étoient  
 devenues laiteuses, ou à-peu-près semblables  
 à la croûte des Diamans brutes; il ne leur  
 étoit arrivé d'ailleurs aucun autre changement,  
 car celui qui étoit lumineux avant cette opé-  
 ration, l'étoit également après, & l'autre ne  
 l'étoit point devenu. Je fis repolir mes Dia-  
 mans, & je résolus de leur donner un beau-  
 coup plus grand degré de chaleur, mais je  
 voulus le faire avec toutes les précautions  
 que prennent les Diamantaires pour éviter  
 que les Pierres se dépolissent; pour cela, je  
 les empâtai dans un mélange de parties éga-  
 les de blanc d'Espagne & de cendres tamisées,  
 & j'en fis une boule que je mis sécher à l'om-  
 bre; j'enduisis légèrement de ce mélange l'in-  
 térieur d'une tête de pipe, je mis ensuite au  
 fond de cette tête de pipe du charbon pilé,  
 j'y posai ma boule, & je remis d'autre char-  
 bon pilé par-dessus, je couvris ma pipe d'u-  
 ne petite plaque de fer ronde que je ferrai &  
 assujettis bien avec du fil de fer; je luttai en-  
 suite exactement toutes les jointures avec le  
 même mélange de cendres & de blanc, par-  
 ce que les ouvriers m'avoient assuré que le  
 seul moyen d'empêcher les Diamans de se  
 dépolir, étoit de bien fermer tout le passage  
 à l'air; j'éprouvai néanmoins en cette occa-  
 sion, ou que ce n'en est pas là un moyen  
 bien assuré, ou qu'il est très difficile dans la  
 pratique: car ayant laissé sécher ma tête de  
 pipe,

pipe, & même remis sur les jointures une seconde couche de mélange, je la mis au milieu d'un creuset rempli de sable, & fermé d'un couvercle à l'ordinaire, j'exposai ensuite ce creuset pendant deux heures à un feu tel que le couvercle & le creuset étoient vitrifiés dans tout leur extérieur, & joints ensemble, en sorte qu'ils ne faisoient qu'une masse; après qu'il fut refroidi, je retirai mes Diamans que je trouvai encore dépolis; ils l'étoient, à la vérité, d'une façon assez différente de la première, car quelques-unes de leurs facettes n'avoient reçu aucune altération, & les autres paroissoient couvertes d'une croûte ou pellicule noire qui étoit très mince en apparence, mais tellement adhérente, que je les frottai inutilement avec la pierre-ponce, il fallut les faire repolir, & le Diamantaire à qui je les donnai, m'assura que cet accident leur arrivoit quelquefois, & que cela venoit de ce qu'ils avoient eû un peu d'air. Quoi qu'il en soit, ce n'est point ici le lieu d'examiner la cause de ce fait, mon objet étoit de voir s'il feroit arrivé quelque changement par rapport à la lumière: il n'y en avoit aucun, l'un n'étoit point devenu lumineux, & l'autre l'étoit toujours également.

Je n'imagine pas quelle autre expérience on peut faire sur les Diamans, de laquelle on puisse espérer quelque éclaircissement: car si une chaleur aussi violente que celle qu'ils ont essuyée dans cette opération, n'y a apporté aucun changement, que peut-on attendre des esprits corrosifs & des autres matieres actives, que l'on fait ne faire aucune

im.



impression sur le Diamant ? J'ai donc abandonné cette recherche, parce que je n'imaginai aucun moyen d'y réussir, & j'ai tourné mes vues du côté des autres Pierres, qui, sans être aussi dures & aussi intraitables que le Diamant, ont cependant les mêmes propriétés par rapport à la lumière.

Nous avons vu que la plupart des Pierres précieuses rendent de la lumière étant frottées, qu'il y en a quelques-unes qui deviennent lumineuses étant exposées à la lumière du jour, & que d'autres le deviennent lorsqu'elles sont chauffées, comme la Prême d'Emeraude d'Auvergne, l'Améthyste de Catalogne, & plusieurs autres dont je rendis compte à l'Académie en 1724, à l'occasion du Phosphore de Berne, & que l'on peut voir dans l'Histoire de l'Académie de cette même année. Parmi toutes ces Pierres, il y en a qui n'ont qu'une de ces propriétés; le Rubis, par exemple, rend de la lumière étant frotté, mais exposé au jour, il ne devient point lumineux, non plus que si on le chauffe: d'autres ont deux de ces propriétés, sans en avoir la troisième; le Crystal de Roche est dans ce cas-là, il ne prend point de lumière au jour, mais il en prend s'il est chauffé, & en rend lorsqu'on le frotte: enfin quelques autres Pierres, & le Diamant plus éminemment qu'aucune, réunissent ces trois propriétés. Nous avons vu que Boyle en avoit découvert deux, mais la plus singulière lui a échappé, & d'ailleurs il croyoit d'abord qu'il n'y avoit que le Diamant de M. Clayton qui eût ces deux qualités, & il étoit bien.

bien éloigné de penser qu'elles fussent communes à presque tous les Diamans, & à un très grand nombre de Pierres.

Voyons maintenant ce que ces trois propriétés ont de commun, si elles tiennent à des principes différens, ou si elles ne peuvent pas être regardées comme venant d'une même cause, qui, relativement à sa force ou à son abondance, produit une, deux, ou ces trois propriétés. J'ai vérifié avec beaucoup d'exactitude, que le Diamant prend de la lumière par la seule chaleur, car je craignois d'abord que ce ne fût la lumière du feu sur lequel je le faisois chauffer, qui le rendit lumineux; mais je me suis assuré du contraire, car j'ai fait chauffer une cuillier d'Argent, & me l'étant fait apporter dans l'obscurité, j'y ai mis un Diamant qui, un instant après, est devenu lumineux: il augmentoit de lumière à mesure qu'il s'échauffoit, mais cette lumière ne dure pas, à beaucoup près, si longtems que celle qu'il tire du jour, car elle diminueoit à mesure que la cuillier se refroidissoit, & elle a disparu entièrement avant qu'elle fût tout-à-fait refroidie.

Je fis ensuite bouillir de l'eau dans un vaisseau couvert, & j'y plongeai un Diamant dans l'obscurité, il devint lumineux avant que d'avoir atteint le fond du vaisseau: sa lumière étoit très vive, mais elle dura peu, & l'on cessa de l'appercevoir, quoique l'eau fût encore assez chaude pour ne pas pouvoir y tenir la main. Cette expérience semble avoir été connue d'Albert le grand, qui dit que

que le Diamant prend de la lumiere, si l'on verse dessus de l'eau chaude bien claire. La lumiere que le Diamant acquiert dans ces deux cas, est d'une beaucoup moindre durée que celle qu'il tire d'un jour même très foible; car si l'on a porté à son doigt dans le cours de la journée, un Diamant capable de s'impregner des rayons de la lumiere, & qu'on entre dans un lieu obscur, environ une heure, ou même plus après le coucher du Soleil, on verra très distinctement que ce Diamant donne encore une lumiere blanchâtre, en sorte qu'il faut plus de tems pour qu'elle soit entierement dissipée, qu'il n'en faut pour que les yeux soient remis de l'ébranlement & de l'éblouissement que leur cause la lumiere du jour. Je suis même surpris qu'une expérience aussi commune, & qui se fait sans qu'on y apporte la moindre attention, n'ait pas été remarquée par une infinité de gens, car il ne faut pour cela qu'entrer dans un lieu obscur, après avoir été exposé à l'air pendant quelque tems vers la fin de la journée. Il est vrai que cette lumiere est très foible en comparaison de celle que prennent les Diamans en plein jour, lorsque l'on observe toutes les circonstances que nous avons détaillées au commencement de ce Mémoire.

Ayant trouvé dans les Diamans les plus semblables entre eux, cette différence si remarquable, je voulus voir s'il n'y en avoit pas aussi dans quelques autres Pierres: je pris seize morceaux de Crystal de Roche taillés & un peu plus gros que des pois, il y en avoit

avoit de très blancs, d'autres tirant un peu sur le jaune, le vineux, ou le céleste; je les mis chauffer sur un réchaud dans une cuillier d'Argent, j'observai peu de tems après, en transportant la cuillier dans l'obscurité, qu'il y avoit quelques-unes de ces Pierres qui étoient très sensiblement lumineuses, je les ôtai & les mis à part; je fis chauffer de nouveau la cuillier, & plus fortement que la première fois, & j'en trouvai trois ou quatre qui, n'ayant point été rendues lumineuses par un degré de chaleur plus foible, l'étoient devenues par ce second; je les séparai encore des autres, & ayant fait chauffer la cuillier encore davantage, il y en eut une qui devint lumineuse, les autres ne le devinrent point, quoique j'eusse chauffé la cuillier autant qu'elle le pouvoit être sans rougir. Il étoit inutile de pousser l'expérience plus loin, car si j'eusse fait rougir la cuillier, on n'auroit pas pu démêler la lumière propre des Pierres, si elles en avoient eu, de celle qui auroit résulté de la cuillier rouge. J'examinai ensuite au jour, celles qui avoient été lumineuses les premières, celles qui avoient eu besoin d'un plus grand degré de chaleur, enfin celles qui n'avoient pu en tout le devenir, & je reconnus que cela n'avoit aucun rapport avec la couleur de la Pierre, & que parmi les plus lumineuses, il y en avoit de très blanches & de colorées, de même que parmi celles qui n'avoient pu le devenir.

Ayant répété quelques-unes de ces expériences, il me parut qu'après avoir chauffé  
trois

trois ou quatre fois la même Pierre, sa lumière étoit moins vive que la première fois, & en cela je leur trouvois beaucoup d'analogie avec le Phosphore de Berne, & quelques-unes des Pierres que j'avois examinées en 1724. Je voulus donc voir si l'action du feu feroit sur le Crystal de Roche plus d'effet qu'elle n'en avoit fait sur les Diamans ; j'en choisis deux morceaux à-peu-près égaux, dont l'un étoit des plus lumineux lorsqu'il avoit été chauffé, & l'autre ne l'étoit point, je les mis ensemble dans un creuset dans lequel je voulois faire fondre de l'Argent ; je donnai le feu tel qu'il étoit nécessaire pour fondre l'Argent, & lorsqu'il fut fondu, je retirai le creuset, je le laissai refroidir dans un lieu obscur, & j'observai avec attention si les morceaux de Crystal qui étoient à demi plongés dans le culot d'Argent, conserveroient leur lumière, ou plutôt leur rouge, plus longtems que le creuset ; mais il n'arriva rien de semblable, je cessai de les appercevoir lorsqu'ils cessèrent d'être rouges, & depuis ce tems j'ai eu beau les chauffer ; celui qui, avant cette opération, étoit un des plus lumineux, ne l'a pas été depuis. Voilà donc un changement réel que la violence du feu a produit dans cette Pierre, & la même chose m'étoit arrivée en 1724, à l'égard du Phosphore de Berne, de la fausse Emeraude d'Auvergne, & des autres Phosphores de même nature : lorsqu'ils avoient été exposés trois ou quatre fois à une chaleur beaucoup moindre que celle que j'ai donnée à mes deux

Crys.

Crystaux, ils ne rendoient plus aucune lumière.

Pour voir si le feu feroit le même effet sur les Pierres qui deviennent lumineuses en les exposant au jour, j'ai pris un assez gros morceau de Phosphore de Berne, je l'ai cassé en deux, & l'ai mis chauffer dans un creuset où je l'ai tenu pendant plus d'une demi-heure, le transportant de tems en tems dans l'obscurité, jusqu'à ce qu'il ne parût plus en lui aucune lumière. Je pensois qu'ayant perdu par le feu la propriété de devenir lumineux par la chaleur, il auroit perdu pareillement celle de le devenir par l'exposition à la lumière du jour : mais je reconnus bien-tôt que ces deux propriétés n'étoient pas aussi étroitement liées l'une à l'autre, qu'on l'auroit pu croire ; car l'ayant exposé au jour avec l'autre portion du même morceau, pour mieux juger de la différence, en cas qu'il s'y en trouvât, il me parut, à très peu de chose près, aussi lumineux qu'auparavant. Je résolus de le calciner de nouveau, & de lui donner un degré de chaleur beaucoup plus violent ; je le tins donc pendant trois quarts d'heure dans un creuset, à une chaleur à-peu-près telle qu'il la faut pour fondre l'Argent ; je trouvai après qu'il fut refroidi, qu'il avoit un peu changé de couleur, car au lieu d'un œil bleuâtre ou céleste qu'il avoit auparavant, il avoit contracté une légère teinte rougeâtre dont on ne s'appercevoit pourtant bien, qu'en le comparant au premier morceau dont il avoit été séparé ; sa surface étoit outre cela un peu dépolie, & paroissoit plus opaque,

opaque ; mais cette opacité ne pénétrait point au dedans de la Pierre, comme je l'ai reconnu en la cassant. Ayant alors exposé cette Pierre au jour, elle ne s'est plus imprégnée de lumière : ainsi par un feu violent, elle a été dépouillée de cette seconde propriété, tandis qu'une chaleur beaucoup moindre avoit été capable de la dépouiller de la première.

J'ai répété cette expérience sur une *Prime d'Émeraude*, & une autre Pierre crySTALLINE qui, par sa couleur, peut être nommée *Prime d'Aigue-marine* ; l'une & l'autre étant exposées au jour, prenoient une très belle lumière : j'ai chauffé des fragmens de l'une & de l'autre très vivement, & jusqu'à ce qu'étant transportés dans l'obscurité, ils ne rendissent plus aucune lumière ; ils se trouvèrent encore lumineux après les avoir exposés au jour, & je ne parvins à les dépouiller de cette seconde propriété, qu'en leur donnant une chaleur beaucoup plus violente, & telle qu'ils étoient en partie vitrifiés au fond du creuset. Il demeure donc pour constant, que ces deux propriétés ont beaucoup de rapport ensemble, puisqu'on parvient à les enlever l'une & l'autre par le feu ; mais qu'elles diffèrent en ce que l'une se perd par un degré de chaleur beaucoup moindre que l'autre. Si je n'ai pas pu parvenir à faire les mêmes expériences sur le Diamant, c'est peut-être qu'il faudroit pour cela un feu de Verrerie, ou même un feu encore beaucoup plus violent ; peut-être tous les Diamans, ainsi que plusieurs autres Pierres, ont-ils originairement

ment cette propriété, & que ce n'est que ceux qui se sont trouvés dans des Volcans, ou des feux souterrains, qui en ont été dépouillés. On sent bien que ce n'est-là qu'une conjecture très légère, mais comme elle n'est pas dénuée de toute probabilité, j'ai cru pouvoir la hasarder.

En suivant l'analogie des différens Phosphores, j'avois lieu de croire que la Pierre de Boulogne, le Bélemnite, les Gyps, le Phosphore de Balduinus, & tous les autres de même nature, deviendroient lumineux en les chauffant, & que par une violente calcination, ils perdroient leur qualité de Phosphore, de même que ceux dont je viens de rendre compte; mais l'expérience m'a fait voir tout le contraire, car premierement aucun de ces Phosphores ne prend de la lumière par la simple chaleur; & en second lieu, la plus violente calcination n'a pu leur enlever la propriété de devenir lumineux, étant exposés au jour. Que peut-on conclure de ces contradictions apparentes? sinon que cette matiere est encore trop nouvelle, que nous sommes frappés de certains rapports apparens, qui dans le fonds, sont très éloignés, & que ce n'est que par un grand nombre d'expériences combinées d'une infinité de manieres, que l'on pourra parvenir à trouver quelque explication plausible de faits aussi singuliers.

Comme la plupart des Pierres qui sont lumineuses, soit par la chaleur, soit par l'exposition au jour, rendent de la lumière lorsqu'on les frotte sur des étoffes de soye ou



de laine, sur du verre, de la fayence, des métaux, &c. j'ai essayé si ces mêmes Pierres, après avoir été dépouillées par la calcination, des deux premières propriétés, le feroient aussi de la troisième; mais je n'ai pu en faire l'expérience que sur le Phosphore de Berne, parce que la plupart des autres que j'ai essayées, sautent en éclats, & se réduisent en petits fragmens par la calcination. J'ai donc frotté le Phosphore de Berne sur la fayence & sur le verre, il a rendu de la lumière, de même qu'il faisoit avant la calcination, ce qui semble prouver que cette troisième façon de rendre de la lumière n'a aucun rapport aux deux autres; peut-être est-ce la seule qui tienne à l'Électricité, &, ce qui peut encore favoriser cette conjecture, c'est que le verre, la porcelaine, les Pierres précieuses de couleur, & quelques autres matieres n'ont point les deux premières propriétés, mais seulement la troisième, & que néanmoins ce sont-là les corps qui sont reconnus pour être les plus électriques.

Je n'ai garde de donner ces observations comme des principes constans, car dans le nombre prodigieux de matieres qui ont une ou plusieurs de ces propriétés, il pourroit s'en trouver qui dérangeroient entièrement mon hypothèse. Je ne vois déjà que trop de faits dont l'explication me paroît presque impossible, & qui semblent même contradictoires; car de deux Diamans entièrement semblables à la vue, l'un est très lumineux, l'autre ne l'est point du tout. La Topase d'Auvergne la plus commune s'impregne des rayons

rayons de la lumiere, tandis que celles d'Orient, d'Inde, de Bohême, ne font rien de semblable. Il en est de même de l'Emeraude de Cartagene & de celle d'Auvergne, il n'y a que la dernière qui prenne de la lumiere par le jour, ou par la chaleur du feu. La Pierre de Boulogne, & une infinité d'autres, ont besoin d'une violente calcination pour devenir lumineuses. Au contraire, le Phosphore de Berne, les Prîmes, &c. perdent cette propriété par la calcination; ces dernières, de même que le Diamant, conservent toujours leur faculté de s'impregner de la lumiere, en sorte qu'il semble qu'elle est inépuisable: cependant la Pierre de Boulogne, le Phosphore de Balduinus, & les autres de même nature la perdent peu à peu, & d'autant plus promptement, qu'on les expose plus fréquemment au jour. On voit combien de différens effets dans des matieres qu'on croiroit semblables, & combien de différentes circonstances dans celles qui paroissent devoir produire les mêmes effets. Contenons-nous donc, quant à présent, de faire des expériences, de rassembler des faits, d'en bien examiner tous les détails, tous les rapports; & attendons que le tems, & un travail assidu, nous aient fait découvrir la liaison de ces faits entre eux, & les principes d'où ils dérivent, si ces principes ne sont pas du nombre de ceux dont il ne nous est pas possible de connoître la nature, ni de nous former une idée exacte.



## O B S E R V A T I O N

## SUR UN NOUVEAU PHENOMENE

*Concernant la structure du fruit d'une espece  
de Prunier.*

Par M. MARCHANT. \*

**D** EPUIS que la Botanique, si utile & si nécessaire à la Médecine, a prêté son secours à l'Agriculture, cet art a fait de grands progrès, comme il paroît non seulement par la diversité prodigieuse des Arbres fruitiers, dont les especes sont devenues très nombreuses, mais particulièrement par l'usage varié de la Greffe, aujourd'hui connue & pratiquée chez presque toutes les Nations.

Par ces opérations l'on s'est efforcé à l'envi, & l'on est parvenu à rendre les fruits de quantité d'Arbres plus beaux, plus abondans & plus délicieux, en opérant aussi les uns hâtifs, les autres au contraire moins passagers, pour nous en prolonger la jouissance, & enfin les moyens de conserver certains fruits jusqu'au-delà des premières récoltes du Printemps suivant, ainsi que l'enseignent plusieurs Traités d'Agriculture. Mais comme le sujet de ce Mémoire regarde plus la théorie des Plantes que l'usage de la Greffe, je  
me

me retrairai à mon observation, & je ne parlerai ici que d'un phénomène curieux qui concerne purement la Physique des Plantes, lequel je fis voir à la Compagnie il y a quelque tems, dans une espece de Prune dont je ne fais point que personne ait écrit.

Je donnerai d'abord une légère idée de ce fruit; ensuite je ferai voir en quoi il differe par sa structure intérieure des autres especes de fruits de son genre, suivant l'occasion que j'ai eu d'en faire l'analyse.

Le fruit dont il s'agit est une Prune qui mûrit vers la fin du mois de Juillet. Alors sa surface est fraîche & fleurie; elle est à-peu-près de la grosseur, de la couleur & de la saveur du Damas noir. Elle a en quelque façon la figure d'un petit œuf *A*, légèrement marquée, suivant sa longueur, d'un sillon peu apparent *L*. On l'ouvre facilement, étant ferme & solide, ainsi que les bonnes especes de Prunes. Sa chair ou pulpe *BB* a une légère teinte rougeâtre sur un fond de couleur verd-pâle, au milieu de laquelle l'on ne trouve toujours qu'une simple amande *C* de figure oblongue, mais ronde dans cette longueur, & nullement plate, comme les amandes ordinaires, dont le diametre a quatre lignes d'épaisseur dans le milieu sur cinq à six lignes de longueur, un peu terminée en pointe obtuse. Cette amande est couverte d'une peau roussâtre en dehors *D*, rayée de fibres paralleles à sa longueur, rude au toucher, plus pâle & lisse en dedans; & sous cette peau on trouve une pellicule *E* fort blanche, claire, fine & transparente. La chair

de l'amande *F*, contenue sous cette pellicule, est aussi fort blanche, dure & luisante, & étant ouverte en deux lobes, l'on y voit ainsi que dans les autres especes d'amandes, le germe ou radicule *G* par lequel les Arbres commencent à produire leur végétation. Cette amande a la saveur & l'odeur des amandes de Prunes & autres fruits à noyau, qu'on appelle ordinairement *odeur & saveur d'amande amere*, & sa peau rayée est environnée de la pulpe ou chair du fruit, laquelle est un peu adhérente à cette même peau, mais infiniment moins qu'elle ne l'est dans les especes de Prunes qui ne quittent point le noyau. Une chose encore plus particuliere à remarquer dans ce fruit, c'est qu'on y trouve toujours, uniquement d'un seul côté de chaque amande, un petit corps, que nous nommerons *portion ou segment de cercle H H*, à cause de sa figure courbée en faucille, très dur & osseux, tantôt plus tantôt moins crénelé de petites dents aiguës sur sa partie convexe, gros d'une ligne de diametre sur six à huit lignes de longueur, sans être nullement adhérent à l'amande.

L'on doit observer qu'il faut ouvrir ce fruit à l'endroit du petit sillon *L* qui paroît légèrement sur sa surface, pour voir ce segment de cercle dans sa position naturelle, toujours régulièrement situé à gauche, ainsi qu'il est représenté en *I* sur l'amande, entre l'empattement de la queue du fruit & le haut de l'amande, sa partie inférieure finissant à l'extrémité ou pointe de l'amande, étant d'ailleurs fort envelopé du la pulpe de fruit  
sans

sans y être attaché, ce qui est particulier à cette Prune, ainsi qu'on l'a dit.

Je ne prendrai aucun préjugé sur cette dernière partie inconnue, que je ne soupçonne pourtant pas inutile dans ce fruit. Nous dirons succinctement que l'Arbre qui porte ce fruit, est plus gros que la jambe, qu'il étend fort les branches, ayant porté de ces mêmes fruits depuis environ vingt années, ainsi qu'on nous l'a dit, & qu'étant alors Sauvageon, il fut greffé d'une espèce de Prunier portant des fruits sans noyau, mais qu'on ne fait point autrement l'origine de cette première espèce, ni de celui-ci; outre cela, nous n'avons rien remarqué de particulier, ni dans la structure de la fleur, ni dans ses autres parties.

Une chose embarrassante au sujet de ce phénomène, c'est qu'on ne fait point jusqu'à présent, qu'on ait trouvé par l'opération de la greffe, ni par aucune autre préparation, le moyen de priver le Prunier de la partie ligneuse ou noyau qui ordinairement enveloppe l'amande de son fruit, ni qu'on ait dépouillé d'autres Arbres fruitiers de cette même partie ligneuse, quoique par le moyen de la greffe l'on change, pour ainsi dire, la nature d'un Arbre en un autre Arbre, laquelle opération, comme l'on fait, est très ancienne, puisqu'elle étoit en usage dès le tems de Columelle \*, il y a près de deux mille ans, ainsi que le confirme Pline †; lesquels Auteurs rapportent presque toutes les manières de greffer qui sont aujourd'hui en pratique, &

Z 4

les

\* Columelle, liv. 4. & 5.

† Pline, *hist. nat.* liv. 17. jusqu'au 19. tome 1.

les précautions qu'on prenoit pour y réussir dès avant le tems de ces Historiens.

On trouve bien dans le Catalogue du Jardin de Leyde, composé sur la fin du dernier Siecle par Paul Hermans, une espece de Cerisier, cité sous le nom de *Cerasus hortensis, fructu sine officulis* : mais cette dénomination ne paroît pas assez décisive par rapport à notre sujet, d'autant qu'elle nous donne non seulement l'idée d'un Cerisier sans noyau, mais aussi sans amande, ce que nous n'avons pu examiner, ne sachant personne qui cultive ici cette espece de Cerisier, & qui d'ailleurs n'auroit pas un juste rapport à notre Prunier, qui porte la principale partie d'un Arbre, laquelle, comme l'on fait, est l'amande, & conséquemment la graine, par laquelle cet Arbre paroît devoir se perpétuer.

Sans vouloir assurer des usages des Noyaux qui renferment les amandes des fruits, nous dirons que le sentiment le plus raisonnable à suivre touchant ces enveloppes ou productions de la Nature, est que ces parties solides servent non seulement à conserver l'amande, étant dans la terre, contre la trop grande humidité qui pourroit la faire pourrir, & contre les rigueurs de l'Hiver, mais encore à la garantir de l'attaque de plusieurs animaux, qui souvent la mangent ou la détruisent. Que de plus le Noyau, par sa dureté ligneuse, conserve à l'amande les parties huileuses & sulphureuses qu'elle contient, & qui en apparence contribuent à la fermentation & au développement de ses organes dans les premiers instans de sa végétation. Enfin le  
Noyau,

Noyau, de son côté, venant à pourrir après un certain tems, se convertit, comme l'on fait, en une espece de terre ou poussiere très fine, laquelle sert d'aliment au germe de l'amande, & contribue aussi, avec les suc de l'amande, à la production du jeune Arbre.

Ce sentiment, tout-à-fait opposé à celui qu'on doit avoir à l'égard de la structure du fruit d'un Arbre tel que notre Prunier sans noyau, & qui nous présente d'autres vues de la Nature sur l'usage qu'on vient d'attribuer aux noyaux, doit nous faire concevoir une infinité de moyens différens que la Nature emploie pour ses productions, & d'une Physique qui ne nous est pas encore parfaitement connue, à l'égard de l'usage des Noyaux, concernant la végétation des Arbres & des Plantes.

Ce phénomène est devenu un problème, dont la solution seroit de savoir si la pulpe du fruit de notre Arbre n'étant que fort légèrement adhérente à la peau de l'amande, cette peau, dis-je, doit tenir lieu de noyau; ou si au contraire le segment de cercle étant osseux, peut faire les fonctions de noyau. Mais si ni l'une ni l'autre de ces parties ne peuvent tenir lieu ni faire les fonctions de noyau, comme il y a toute apparence, alors il faut remonter à l'origine de notre Arbre. Car notre Prunier ayant d'abord été Sauvageon, puis après greffé d'une ente d'Arbre portant des Prunes sans noyau, il faut qu'il y ait eu d'autres Arbres de cette espece avant celui-ci, à moins qu'il n'eût été le premier & seul individu de cette espece. Mais aussi,



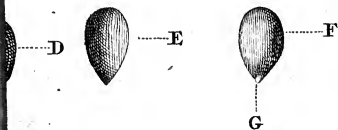
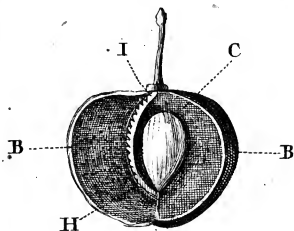
s'il nous est permis de le dire, il semble qu'il ne seroit pas impossible que par des combinaisons, il arrivât à de certains Arbres ce qui se passe à l'égard de la génération des Mulets & des Jumars; & de même qu'il se pourroit faire aussi entre quantité d'autres plus petits Animaux de différent genre ou espece, lesquels nous ne connoîtrions qu'imparfaitement. Ainsi de deux Arbres de différent genre greffés ensemble, seroit provenu le premier des Pruniers qui a porté des Prunes sans noyau; ce qui seroit une convenance entre la génération des Animaux & celle des Plantes, d'autant plus que les Mulets & les Jumars n'engendrent point, ainsi qu'on le fait, ou, pour mieux dire, n'engendrent que très rarement, comme fait en quelque façon notre Prunier, dont nous avons fait appliquer sur des Sauvageons, & piquer en terre des boutures de cet Arbre pendant plusieurs années consécutives, sans qu'aucune de ces opérations nous ait réussi.

Cependant la structure extraordinaire du fruit de notre Arbre ayant toujours été constante & uniforme en toutes les parties, & son amande ayant germé, nous avons cru devoir constituer en sa faveur une espece de Prunier que nous mettrons au rang des autres, mais que nous nommerons

*Prunus sine nucleo, amygdalâ segmento circuli osseo comitatâ.*

Car quoique l'on soit assez aujourd'hui dans l'opinion que les Animaux & les Plantes ont été organisés dès leur origine, cependant il faut demeurer d'accord que la

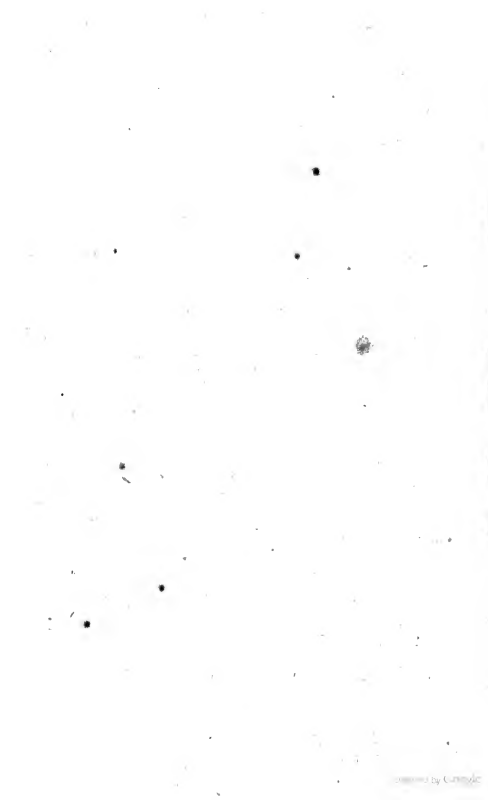
Na.



*e nucleo, amygdalâ*

*Circuli osseo; Comitata.*





Nature s'est tellement envelopée dans cette organisation, que souvent nous n'en connoissons qu'imparfaitement le mécanisme: il arrive même des especes de productions ou développemens si extraordinaires, qu'elles paroissent renverser plusieurs découvertes qu'on a faites sur différens sujets, témoin la végétation particulière sur le Tan, rapportée dans les Mémoires de l'Académie de l'année 1727, & le segment de cercle dont nous venons de parler, & desquels nous n'avons pu découvrir ni les fonctions ni l'usage; mais toutefois il semble qu'on pourroit dire, en faveur de cette dernière observation, que la Nature, par un effet de son immense fécondité, a voulu nous donner un Arbre qui tint le milieu entre les Arbres à noyau & les Arbres à pépin: dans cette hypothèse, notre fruit ne sera ni à noyau ni à pépin, ce qui donneroit la solution du problème. Cependant nous ne laisserons pas de continuer nos remarques sur les jeunes Arbres que nous avons élevés, des Amandes de celui dont on vient de donner la description, lesquels pourroient encore produire quelques nouvelles connoissances au sujet de ce phénomène, dont nous rendrons compte à la Compagnie; la Végétation des Plantes & leurs différentes modifications ne dépendant pas de nous, mais d'un certain développement progressif & successif, quoique souvent assez lent ou caché à notre égard, & enfin tel qu'il plait à la Nature de nous laisser plus ou moins facilement pénétrer dans ses Secrets.

## E X A M E N

D E

*QUELQUES PARTIES D'UN SINGE.*

Par M. HUNAULD. \*

J'AI eu occasion de disséquer un Singe ; mais comme il y avoit déjà quelque tems qu'il étoit mort, je n'ai pu m'attacher à toutes les choses que j'eusse été bien-aîsé d'examiner. Je me suis presque entièrement borné à la dissection des parties dont nous avons la description dans la 2<sup>de</sup> partie du 3<sup>me</sup> tome des anciens Mémoires de l'Académie, réimprimés en 1733. Il m'a paru que l'Académie répétoit volontiers les observations qu'elle a faites, pour les confirmer de nouveau, ou pour les corriger.

Le Singe que j'ai disséqué, m'a paru à-peu-près de l'espece du second dont il est fait mention dans les Mémoires que je viens de citer ; la seule différence que j'y ai trouvée à l'extérieur, c'est que les oreilles du mien étoient tout-à-fait semblables dans leur configuration à celles de l'Homme. Il étoit un peu moins grand que celui de nos Mémoires, peut-être parce qu'il n'étoit pas encore parvenu au terme de sa grandeur. Ses épi-  
phyfes

\* 20. Decemb. 1735.

physes bien marquées, & une distinction sensible entre les os pubis, ischium & des iles, prouvent sa jeunesse.

Avant que d'ouvrir le ventre de mon sujet, je soupçonnai que la Figure, qui dans les anciens Mémoires représente la fin de l'intestin ileon & le commencement des gros intestins, ne devoit pas être conforme à la nature. Mon soupçon s'est trouvé bien fondé. On a gravé sur l'ileon une des bandes ligamenteuses qui ne doivent se trouver que sur le colon: c'est ce qui m'a engagé à faire faire une Figure plus exacte de ces parties; \* je les ai fait dessiner avant que de les enlever du sujet, & après les avoir soufflées. On a marqué dans l'ileon des points pour représenter les glandes disposées par paquets, qu'on apperçoit facilement vers la fin de cet intestin au travers de ses membranes.

Du premier coup d'œil on apperçoit dans le Singe les trois bandes du colon. Il n'y en avoit anciennement que deux bien connues dans l'Homme. Avant M<sup>rs</sup>. Morgagni & Valsalva, on ne faisoit pas ordinairement mention de la troisieme, qui est cachée par l'attache du mesocolon. Cependant il paroît par nos anciens Mémoires, que cette dernière bande étoit connue en France il y avoit déjà longtems, car voici ce qu'on lit dans la Description anatomique des Singes: † *Le cæcum alloit en pointe, & étoit fortifié par trois ligamens, à la maniere que le colon l'est dans l'Homme pour y former des cellules.* Il y a environ

\* Fig. 1.

† Page 38.

viron deux Siecles que Sylvius avoit trouvé dans le cadavre d'une Femme, morte en couche, les trois bandes du colon & leur épanouissement sur le rectum. Voici ses termes : *Colon tres villorum rectorum ordines habuit, singulos parvi digiti latitudine : qui ubi rectum intestinum minus colo capax attigerunt, id undique cingunt.* (Sectio varior. Corpor.)

J'ai remarqué dans le Singe que j'ai disséqué, que l'épiploon n'étoit pas attaché précisément le long du fond de l'estomac, mais beaucoup plus vers sa face antérieure.

J'ai trouvé l'insertion du canal coledoque & du canal pancréatique, comme elle se trouve dans l'Homme; nos anciens Mémoires disent que dans les Singes qu'on a disséqués, ces deux canaux ne s'ouvroient pas dans le même endroit de l'intestin.

\* *Les parties de la génération*, disent nos Mémoires, étoient semblables à celles de la Femme, car le col de la matrice avoit un grand nombre de fibres charnues qui venoient du sphincter de l'anus, &c. On voit qu'on a donné le nom de *col de la matrice* à l'orifice du vagin; car il est clair que ce n'est point le col de la matrice qui avoit ces fibres, mais l'orifice du vagin, si la structure de ces parties étoit semblable à celles de la Femme.

† On lit dans les mêmes Mémoires, que le grand dentelé qui dans l'Homme ne prend son origine que de l'omoplate, naissoit encore dans le Singe de la 4<sup>me</sup>, 5<sup>me</sup> & 6<sup>me</sup> vertebre du col. Il semble qu'on veut dire par-là que

que les portions du grand dentelé, qui viennent des vertebres du col, vont aux côtes. On voit facilement que cela ne doit pas être ainsi, & que les fibres du grand dentelé qui viennent des vertebres, ainsi que celles qui viennent des côtes, vont toutes également à l'omoplate. La disposition de ce muscle est la même dans le Singe, dans le Chien & dans d'autres animaux. J'ai fait dessiner ce Muscle du Singe \*, quoiqu'il n'ait rien de particulier dans cet animal, ainsi que j'en viens de le dire, mais parce que sa structure en général peut fournir matière à quelques réflexions.

Dans cette Figure, l'omoplate est écartée des côtes, & elle se présente par sa face concave. On voit que toutes les fibres du grand dentelé ont une attache à la base de l'omoplate; que les fibres qui viennent de la partie inférieure & de la partie moyenne de cette base, s'attachent aux côtes par des digitations; & que les fibres qui ont leur attache vers l'angle supérieur de l'omoplate, vont par sept digitations étroites, aux apophyses transverses des vertebres du col.

Sans entrer dans tout ce qu'on a dit sur les usages de ce Muscle dans l'Homme, on en peut remarquer un important qu'il a dans le Singe & les quadrupedes: il sert avec son pareil à soutenir toute la partie antérieure de leur corps. Le tronc dans les quadrupedes n'est point articulé par sa partie antérieure avec les os des extrémités destinées à le soutenir,

\* Fig. 2.



tenir, de même qu'il est articulé par sa partie postérieure avec les deux femur. Il n'y a que des muscles qui fassent cette union, & parmi ces muscles, les deux grands dentelés doivent être regardés comme deux sangles qui sont attachées d'une part aux côtes, & de l'autre à la base des omoplates, & qui tiennent toute la partie antérieure de leur corps comme suspendue sur les omoplates. Ainsi ces deux muscles sont dans une perpétuelle action dans les quadrupèdes, tandis qu'ils sont sur leurs quatre jambes, pour soutenir la partie la plus considérable du poids de leur corps, & les fardeaux dont on les charge.

Si on veut savoir quel peut être l'usage de cette portion du grand dentelé qui ne se trouve point dans l'Homme, & qui dans quelques quadrupèdes va des apophyses transverses des vertèbres du col à la base de l'omoplate, il faut faire attention que dans beaucoup de cas les omoplates sont poussées en arrière par les extrémités antérieures; on conçoit assez que cela arrive dans plusieurs circonstances, sans qu'il soit nécessaire de les détailler: alors la portion, dont il s'agit, des grands dentelés retient les omoplates fixées. C'est apparemment pour le même usage que le rhomboïde, qui dans l'Homme ne s'attache pas au dessus de la 5<sup>me</sup> vertèbre du col, monte dans le Singe, le Chien, &c. jusqu'à la 1<sup>re</sup> vertèbre du col.

Dans le Singe que j'ai disséqué, les muscles du larynx & du pharynx ne ressemblent pas aussi parfaitement à ceux de l'Homme, que le disent nos Mémoires. J'ai trouvé des diffé-

ren-

rences dont je ne ferai pas le détail, parce que la corruption de mon sujet ne m'a pas permis d'en faire un examen suffisant pour en donner la description. Les muscles sterno-hyoïdiens & sternothyroïdiens ont leur attache au sternum de même façon à-peu-près que dans le Chien.

J'ai apperçu plusieurs muscles cutanés, dont je n'ai trouvé nulle part aucune mention.

J'ai disséqué avec promptitude les muscles de l'extrémité antérieure, la plupart ont assez de ressemblance avec ceux de l'Homme. Le muscle biceps qui n'a qu'une tête dans le Chien, en a deux dans le Singe, ainsi que dans l'Homme; aussi dans le Singe il y a une apophyse coracoïde qui manque dans le Chien. L'espece de conformité des muscles de l'extrémité antérieure du Singe avec l'extrémité supérieure de l'Homme, m'a fait penser qu'elle pourroit se trouver de même dans les nerfs; en effet je l'ai trouvée par rapport aux nerfs principaux, qui sont les seuls que j'ai parcourus.

Chaque os maxillaire est divisé en deux dans le Singe que j'ai nouvellement disséqué. Il y a apparence qu'avec l'âge cette division eût disparu.

Il y a des variétés dans trois têtes de Singe que j'ai, aux os propres du nez. Dans une de ces têtes il y a deux os. Dans une autre il y en a un troisième placé plus haut. Dans le Singe que j'ai disséqué il n'y a qu'un seul os plat.

Je n'entre point dans le détail des Os du Singe;

Singe, nous en avons plusieurs descriptions. Voici seulement quelques circonstances.

Nos anciens Mémoires ne font aucune mention des deux especes d'os sésamoïdes fort considérables qui se trouvent sur la partie postérieure des condyles du femur, & qu'on connoit d'ailleurs.

Casserius dit que le Singe n'a point d'osselets dans l'organe de l'ouïe; on lit la même chose dans des Livres bien plus modernes. Nos anciens Mémoires n'en parlent point. On fait assez que les Singes ne sont pas dépourvus de ces osselets.

Les os pubis ne m'ont pas paru concourir à la formation des cavités cotyloïdes; c'est ce qu'on ne peut découvrir que dans un jeune Singe tel que le mien, dont les os innominés paroissent encore bien sensiblement composés de trois os.

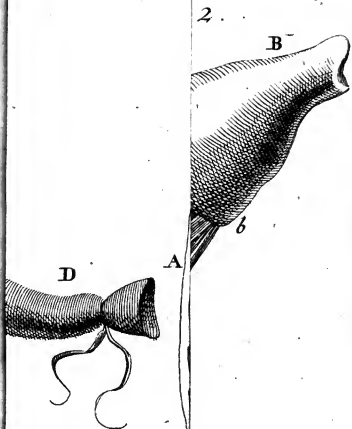
## EXPLICATION DES FIGURES.

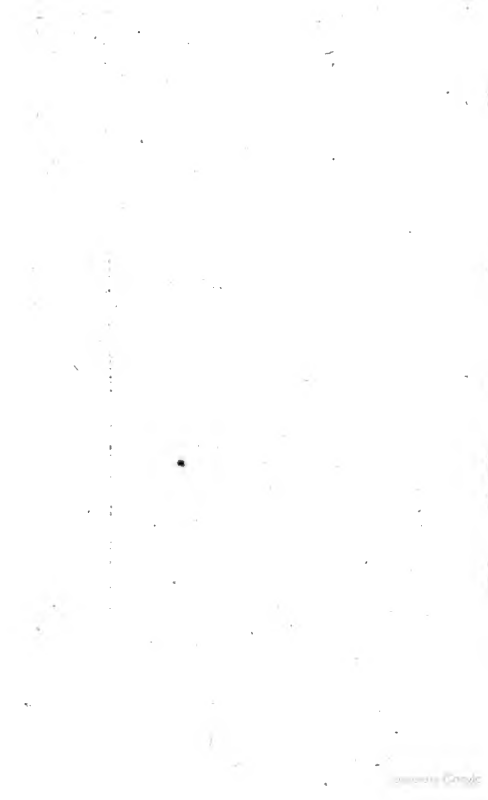
### FIGURE PREMIERE.

- A*, le Colon soufflé, & lié en *B*.  
*C*, le Cæcum.  
*D, E*, l'Ileon. Les points marqués sur l'Ileon représentent les Glandes par paquets qui paroissent au travers des membranes de cet intestin.

### FIGURE SECONDE.

- A*, le Sternum.  
*B*, l'Omoplate écartée des côtes, & ren-





renversée; ainsi c'est sa face concave qui se présente.

*bb*, la base de l'Omoplate.

*CC*, les digitations du grand Dentelé, qui partent des neuf côtes supérieures pour aller à la base de l'Omoplate.

*D*, les digitations du grand Dentelé qui viennent des apophyses transverses des sept vertebres du col, & qui s'attachent à la partie supérieure de la base de l'Omoplate.



## S E C O N D M E M O I R E

### S U R L E S V I T R I O L S ,

*Et particulièrement sur le Vitriol blanc ordinaire.*

Par M. L E M E R Y.

**A** PRÈS avoir suffisamment examiné dans mon premier Mémoire, ce qui fait la base principale de l'Acide vitriolique dans l'Alun & dans tous les Vitriols, à l'exception néanmoins du Vitriol blanc ordinaire, sur la composition naturelle duquel nous tâcherons de donner quelques éclaircissémens à la fin de ce Mémoire; il s'agit présentement de savoir si les parties qui constituent la base principale de chacun des Mixtes dont on vient de parler, ne sont pas souvent & même toujours mêlées à d'autres parties moins abondantes, chargées du même acide vitriolique.

Cc

Ce qui justifie la recherche de ces parties moins abondantes, c'est d'abord un fait connu dont il a déjà été parlé. Certains Vitriols naturels, dont la base principale est du Fer, ne laissent pas de donner des marques certaines de Cuivre; d'où l'on voit que dans la formation de ce Vitriol, le Fer étoit mêlé d'un peu de Cuivre; & c'est pour cela que les deux métaux dissous à la fois par le même dissolvant, ont formé une masse d'un verd mêlé d'un peu de bleu; & si la chose se passe ainsi à l'égard du Vitriol vert, si ce Vitriol contient du Cuivre, pourquoi le Vitriol bleu ne contiendrait-il pas du Fer? Il en auroit déjà donné des marques, si le Fer dissout se précipitoit quand on lui présente du Cuivre, comme le Cuivre se précipite quand on lui présente du Fer. Il y a donc lieu de croire que le Vitriol bleu naturel, outre le Cuivre qui domine dans sa composition, contient encore du Fer, & même d'autres parties qui se trouvent dans les autres Vitriols plus abondamment qu'on ne l'auroit jamais imaginé.

Quand on n'auroit pas, dans certains Vitriols verts, mêlés d'un peu de Cuivre, une preuve incontestable de l'alliage de différentes matieres chargées d'un même acide vitriolique, & réunis dans une même masse de Vitriol; quand nous ne trouverions pas la même preuve dans quantité d'autres Mixtes naturels, & entre autres dans le Souphre commun, qui fait souvent voir dans son analyse un peu de métal, ce qui marque que la plus grande partie de l'acide vitriolique de  
la

la masse de Souphre commun analysée avoit eu pour base une matiere grasse, mais qu'une légère portion de cet acide s'étoit aussi engagée dans un peu de métal, & avoit formé une quantité de Vitriol assez petite pour disparoitre dans la masse de Souphre commun, où ce Vitriol s'étoit trouve mêlé & confondu; quand enfin nous manquerions entierement d'exemples qui puissent attester l'alliage que nous supposons dans plusieurs Mixtes naturels, la considération de la maniere dont ces Mixtes se forment dans les entrailles de la terre, suffiroit pour nous convaincre pleinement de la vérité de la chose.

Quoique la Chime naturelle se fasse de la même maniere, c'est-à-dire, par les mêmes agens, & avec les mêmes matériaux que la nôtre, & qu'il résulte de l'une & de l'autre un très grand nombre de composés parfaitement semblables; il est cependant très vrai que la Nature, dans ses travaux chimiques, ne s'occupe point du tout à séparer les différentes substances qui se trouvent mêlées ensemble, & exposées à la rencontre & à l'action d'un même agent: au-lieu que si le Chimiste veut faire, par exemple, du Vitriol vert, ou du Vitriol bleu, il a grand soin que la limaille de Fer ou celle de Cuivre soient bien pures, & si elles ne le sont point assez, il les purifie de son mieux avant que de procéder à leur dissolution. De-là vient que certains Mixtes naturels sont bien plus chargés d'alliage que des Mixtes semblables, qui sont l'ouvrage de l'Art; & lorsque cet alliage sera tel dans les Mixtes naturels, que certaines parties



parties l'emporteront de beaucoup sur les autres par leur quantité, ces parties dominantes seront alors aussi aisées à découvrir, que les autres le seront peu. Mais lorsque toutes les parties seront à-peu-près en nombre égal, elles se nuiront réciproquement par le déguisement mutuel qu'elles se procureront, & si elles ne se font pas entierement méconnoître en cet état, du moins les essais propres à les dévoiler déclareront-ils alors bien moins évidemment les différentes parties du composé, que si chacune de ces parties eussent été exposées séparément à l'action de ces essais.

Quoique les réflexions que nous venons de faire, soient d'autant mieux fondées, que l'expérience en confirme parfaitement la vérité, il faut cependant avouer, à ma honte, qu'elles ne m'ont inspiré ni le dessein de découvrir de nouvelles parties dans les Vitriols, ni le procédé nécessaire pour en venir à bout. Je dois l'un & l'autre à une observation dans laquelle le hazard qui me l'a fait faire, ne m'a laissé d'autre mérite que celui de profiter des nouvelles lumieres & des vues qui m'ont été offertes; & ce n'est que depuis qu'elles ont eu tout leur effet, que sont venues les réflexions qui ont précédé cet aveu, & le détail que je vais faire de ma dernière découverte sur les Vitriols, & spécialement sur le Vitriol blanc ordinaire, dont la composition jusqu'ici inconnue, a été mal-à-propos confondue, ainsi qu'il a déjà été dit, avec celle du Vitriol calciné en blancheur, soit naturel, soit artificiel.

On

On fait qu'après la distillation ordinaire du Vitriol vert, on retire par la lotion, la filtration & l'évaporation, un Sel blanchâtre de ce qu'on appelle *Tête-morte*, ou *Colcotar*, c'est-à-dire, de ce qui est resté dans la cornue après la distillation de l'acide vitriolique. Ce Sel a été appelé *Sel fixe de Vitriol*, & a été regardé par quelques-uns comme une espèce de *Gilla Vitrioli*, ou de Vitriol blanc purifié, tant à cause de sa couleur que de sa vertu émétique, qui est à peu près la même que celle du *Gilla*. D'autres ont cru que ce sel étoit d'une autre nature que le Vitriol, & cela sur quelque petite différence que le goût y faisoit appercevoir, sans qu'aucun Auteur, que je sache, se soit avisé de chercher dans l'intérieur de ce Sel, si sa composition naturelle étoit véritablement différente de celle du Vitriol vert. C'est apparemment là ce qui a fait que sans avoir égard à ce qui avoit été annoncé sur cette différence, plusieurs Chimistes du premier ordre, dans ces derniers tems, en parlant de ce Sel, ont avancé que ce n'étoit qu'un reste de Vitriol vert, que le feu n'avoit point encore entamé, qu'il avoit seulement calciné en blancheur, & qu'il auroit réduit en Esprit acide & en colcotar comme il avoit fait l'autre partie de ce Vitriol, si ce feu eût été continué avec toute la force & tout le tems nécessaire pour cela.

J'avoue que ce dernier sentiment m'avoit paru d'autant plus vraisemblable, que le Sel qu'on retire de la Tête morte de l'Alun distillé, étant de véritable Alun composé de même d'un acide vitriolique & d'une terre blan-

blanche, il étoit naturel de croire que le Sel resté après la distillation du Vitriol vert, étoit aussi du Vitriol. Enfin cette analogie, qui m'avoit tenu lieu de preuve en faveur du sentiment où j'étois sur le Sel dont il s'agit, m'en avoit fait regarder la vérification expérimentale comme une chose tout-à fait inutile; & si j'ai fait dans la suite quelques expériences qui m'ont appris ce que je devois penser sur sa composition naturelle, ce n'a pas été dans la vue de cet éclaircissement, sur lequel je ne croyois pas avoir rien à désirer: du moins la première de ces expériences qui a été la source de toutes les autres, n'a-t-elle été faite que pour avoir sur le champ un peu d'Encre dont j'avois besoin, & pour la formation de laquelle m'étant servi d'une forte décoction de Noix de galle que j'avois toute faite, & d'un Sel tiré de la Tête morte du Vitriol vert que je trouvai sous ma main, & avec lequel je comptois faire d'aussi bonne Encre qu'avec le Vitriol vert lui-même; je fus bien surpris quand je vis que le mélange ne noircissoit pas le moins du monde. Je répétai plusieurs fois la même expérience avec d'autre décoction de Noix de galle, & je vis toujours la même chose. J'aperçus dès-lors que le Fer n'étoit pas la matrice de ce Sel, comme il l'est du Vitriol vert. Je le reconnus encore par le mélange de l'huile de Tartre, qui auroit dû produire un *coagulum* verdâtre avec la solution de ce Sel, si la base eût été du Fer, & qui ne produisit qu'une précipitation d'une terre blanche, comme celle que dépose l'Alun mêlé avec l'huile de Tartre.

Tartre. Le Borax, qui est aussi un Sel alkali, produit de même, avec notre Sel, un précipité blanc & terreux, tout semblable à celui qu'il excite quand on le verse sur une dissolution d'Alun. Enfin la décomposition de ce Sel faite au feu ou au soleil, donne précisément les mêmes substances que l'Alun; ce qui ne laisse aucun lieu de douter que ce Sel ne soit un véritable Alun, naturellement mêlé avec le Vitriol vert, & dont on ne s'étoit point encore avisé jusqu'ici de soupçonner le mélange avec ce Vitriol.

Si l'on est curieux de savoir pourquoi ce qui reste dans la cornue, après la distillation ordinaire du Vitriol vert naturel, ne donne aucune marque de Vitriol non décomposé, & dissoluble dans l'eau, & que tout ce que l'eau en enlève est de l'Alun, ainsi que nous venons de le découvrir, on en trouvera la véritable raison dans une observation que j'ai faite plus d'une fois sur de l'Alun & du Vitriol artificiel composé d'un acide vitriolique & de limaille de Fer, autant pure & dégagée qu'elle pouvoit l'être de parties étrangères. J'ai remarqué qu'une masse d'Alun demandoit beaucoup plus de tems & de feu, pour être réduite en acide & en terre, qu'un poids égal de Vitriol artificiel, pour donner de même son acide, & ne laisser dans la cornue qu'une masse rougeâtre & indissoluble dans l'eau: de manière que quand on pousse par un même feu, & dans deux cornues différentes, les deux masses égales d'Alun & de Vitriol; & cela seulement pendant le tems requis pour la réduction de toute la matrice

*Mém.* 1735.

*A a*

du

du Vitriol en une matiere indissoluble, & privée par la perte de ses acides, de la forme saline qu'elle avoit auparavant; si l'on examine alors la masse d'Alun, on en trouvera peut-être plus de moitié qui n'aura point été décomposée, & qui sera toujours de l'Alun, à une petite différence près, c'est que l'Alun avec la solution de la Noix de galle verdit, & que le Sel tiré de la tête-morte d'Alun ne verdit point avec la même solution. Or cette couleur verte pourroit indiquer dans l'Alun un petit mélange de Cuivre, ou plutôt de Vitriol bleu; car j'ai observé que cette solution mêlée avec le Vitriol bleu, produisoit une couleur de verd de mer; & supposé qu'il y ait dans l'Alun un petit mélange de Vitriol bleu, on conçoit que le feu, en enlevant une partie des acides de ce Vitriol, rend par-là sa base métallique indissoluble à l'eau, qui ne dissout plus alors que le pur Alun qui a résisté à l'effort du feu, & qui est devenu par-là d'autant plus propre à être employé intérieurement dans la Médecine, qu'il est plus dégagé des parties de Cuivre, dont on doit toujours redouter l'usage intérieur.

Il paroitra peut-être singulier, & il n'en est cependant pas moins vrai, que l'eau qui tient de l'Alun en dissolution pendant longtems, y produit à la fin ce que nous venons de remarquer que le feu de la calcination produisoit sur le même sel: voici ce qui m'a donné lieu d'appercevoir ce fait, & de quelle maniere je le conçois. Je fis fondre, il y a cinq à six mois, dans une chopine d'eau ou environ, ce qu'elle put dissoudre d'Alun ordinaire;

naire; la liqueur étant coulée, j'en employai aussi-tôt une partie aux différentes expérience que j'avois à faire, & entre autres, à celle de Noix de galle mêlée avec ce sel, ce qui me fit appercevoir la couleur verte dont il s'agit. Mes expériences faites, cette dissolution d'Alun est restée cinq à six mois à découvert dans la bouteille, sans que j'en aye fait aucun usage. Au bout de ce tems, voulant répéter l'expérience de l'Alun & de la Noix de galle, avec mon ancienne dissolution d'Alun, je fus bien surpris de voir qu'elle n'excitoit pas plus de vert avec la Noix de galle, que le faisoit avec un pareil mélange, l'Alun calciné: cet effet inattendu, & tout différent de celui de cette même dissolution d'Alun lorsqu'elle étoit nouvelle, me fit juger que pendant qu'elle avoit été gardée, elle avoit souffert quelque altération particulière, d'où étoit venue cette différence d'effet. Pour m'en assurer, je fis dissoudre une petite portion du même Alun dont je m'étois servi six mois auparavant, & cette solution nouvelle, mêlée avec la décoction de galle, produisit la couleur verte, qu'avoit produit six mois auparavant l'autre solution, & qu'elle étoit devenue incapable de produire dans la suite.

La maniere dont j'imagine cette différence, en supposant toujours que la petite quantité de Vitriol bleu mêlée naturellement avec l'Alun, est la cause de la couleur verte qu'il produit avec la Noix de galle, c'est que l'eau qui tient du Vitriol en dissolution, en enleve continuellement des acides qui se répan-

dent dans la liqueur , pendant que chaque petite partie de la base métallique de ce Vitriol , auxquelles ces acides viennent d'être arrachés , se précipitent avec ceux qu'elles ont conservés , & qui ne suffisent plus pour les rendre dissolubles par l'eau. Pour peu qu'on conserve en dissolution quelque Vitriol , on voit bien-tôt naître & augmenter ce précipité , qui ne tarde guere à troubler la limpidité de la liqueur. A l'égard de l'Alun , sa matrice terreuse lâche plus difficilement les acides dont elle est chargée , que ne fait la base métallique des Vitriols ; ce qui fait que ce sel dissout se conserve plus longtems en entier dans l'eau , & toutes choses égales , fournit bien moins de précipité que les Vitriols.

Cela étant , quand de l'Alun a été tenu longtems en dissolution , toutes ou presque toutes les parties du Vitriol bleu qui y étoient jointes , ont eü le tems de se décomposer jusqu'à un certain point , & de se précipiter ; de maniere que si quelques parties propres de l'Alun se sont aussi décomposées , & ont abandonné le liquide , il y en est toujours resté la plus grande partie dépouillée du Vitriol bleu , par le moyen duquel elle ne peut plus , comme auparavant , produire une liqueur verte avec la Noix de galle.

La découverte de l'Alun contenu dans le Vitriol vert naturel , & l'observation sur l'Alun & le Vitriol artificiel de Mars , dans laquelle on trouve toute la théorie de cette découverte , fournissent un procédé raisonné , non seulement pour l'extraction de l'Alun  
mêlé

mêlé avec le Vitriol naturel, mais encore pour en séparer le plus d'Alun qu'il est possible: car si dans la distillation, ou la calcination de ce Vitriol, qui sont l'une ou l'autre le procédé nécessaire pour la séparation de l'Alun qui y est mêlé, on laisse ce Vitriol plus longtems exposé à l'ardeur du feu, qu'il ne le faut pour réduire en matiere indissoluble toute sa base ferrugineuse, il doit se décomposer toujours pendant ce surplus de tems, quelque portion d'Alun, & par conséquent il doit s'en retrouver moins dans le colcotar du Vitriol, que si le feu eût été cessé plutôt: c'est pour cela qu'au lieu de pousser pendant 80 heures à un feu violent, dans trois cornues, & au même fourneau, trois portions également calcinées, & de 10 livres chacune, de Vitriol d'Angleterre, de Vitriol d'Allemagne, & de Vitriol blanc ordinaire, de chacun desquels je voulois retirer une plus grande quantité d'Alun non décomposé, que le tems ordinaire de la distillation de ces Vitriols ne pourroit le permettre, je me suis contenté de faire durer cette distillation pendant 60 heures ou environ, après quoi j'ai lessivé le colcotar de chacun de ces Vitriols; celui du Vitriol d'Angleterre m'a donné 3 onces un gros d'Alun; celui du Vitriol d'Allemagne, 11 onces; & celui du Vitriol blanc, 30 onces 2 gros. Comme on ne distille guere le Vitriol blanc ordinaire, & qu'on pourroit ignorer la nature de son acide, je remarquerai ici qu'il est parfaitement semblable à celui des autres Vitriols naturels.

A. a 3.

J'eusse



J'eusse pu examiner le Vitriol bleu, comme j'ai fait les trois autres Vitriols, c'est-à-dire, par rapport à l'Alun qu'il peut contenir; mais j'en réserve l'examen pour un autre Mémoire, dans lequel je rapporterai quelques expériences que j'ai déjà faites, & que je veux répéter encore, tant sur les bases des trois Vitriols qui ont été distillés ensemble, que sur celle du Vitriol bleu.

Quoique nous ayons abrégé dans la distillation de ces trois Vitriols, le tems qu'on a coutume d'y employer, & cela pour retrouver dans le résidu de ces trois distillations, une plus grande quantité d'Alun, que nous n'eussions fait sans cette précaution; nous ne prétendons pourtant pas pour cela, que ces Vitriols ne contiennent d'Alun que ce qu'ils nous en ont donné. Il est impossible qu'un feu de près de 60 heures, auquel ils ont été exposés, n'ait pas décomposé une assez bonne quantité de leur Alun; & pour pouvoir évaluer par une espèce de mesure expérimentale, la quantité de cet Alun décomposé, je me servirai d'une expérience que j'avois faite pour plusieurs usages, & qui convient parfaitement à celui-ci. En faisant distiller à un même fourneau & à un même feu, les trois Vitriols dont il a été parlé, j'avois distillé aussi par le même feu & au même fourneau, qui étoit de quatre cornues, 6 livres d'Alun, dont 4 livres à-peu-près ont été décomposées, & ont donné leur acide, pendant que deux autres livres sont restées dans la cornue, & ont été séparées par la lotion, la filtration & l'évaporation. D'où je conclus  
que:

que si le feu employé pour la distillation des trois Vitriols, a décomposé les deux tiers de l'Alun exposé au même feu, & en a laissé un troisieme tiers entier, la même chose pourroit bien être arrivée à l'Alun contenu dans chacun des Vitriols: c'est à-dire, que comme les deux livres d'Alun qui ont résisté à l'effort du feu, font un tiers des six livres d'Alun employées, & annoncent en quelque sorte deux autres tiers que le feu a décomposés; de même aussi ce qu'on a trouvé d'Alun dans chacune des têtes-mortes des Vitriols, pourroit bien être le tiers de deux autres tiers au moins analysés par le feu, & qui ne se retrouvent plus. Par conséquent 10 livres de Vitriol d'Angleterre, qui après la distillation ont donné 3 onces 1 gros d'Alun, auroient dû en contenir 9 onces au moins & 3 gros; 10 livres de Vitriol d'Allemagne, de la tête-morte desquelles on a retiré 11 onces d'Alun, auroient dû en contenir naturellement 33 onces au moins; & les dix livres de Vitriol blanc qui ont fourni après la distillation trente onces 2 gros d'Alun non décomposé, auroient dû être chargées de 90 onces 6 gros d'Alun.

Quoi qu'il en soit, on peut toujours conclure de la quantité d'Alun tirée de chacun des trois Vitriols, que celui d'Angleterre en contient naturellement bien moins que les deux autres; que celui d'Allemagne en contient près de trois fois plus que le Vitriol d'Angleterre, & près de deux fois moins que le Vitriol blanc; & comme le Vitriol d'Allemagne, outre les parties d'Alun, en quoi il

surpasse si fort celui d'Angleterre, contient encore, ainsi qu'il a déjà été prouvé, du Vitriol bleu, qu'on n'apperoit pas de même dans le Vitriol d'Angleterre, il en résulte que ce dernier Vitriol contient en parties de Vitriol vert ou de Mars, ce que l'autre Vitriol contient de plus que lui en parties d'Alun & de Vitriol bleu, & qu'ainsi il y a bien plus de Vitriol de Mars dans une masse de Vitriol d'Angleterre, qu'il n'y en a dans une masse d'un poids égal de Vitriol d'Allemagne. Par conséquent dans tous les cas où un alliage d'Alun & de Vitriol bleu au Vitriol de Mars, ne sera pas à craindre, & sera même convenable, le Vitriol d'Allemagne pourra être placé, & même préféré à celui d'Angleterre, qui sera à son tour préférable à l'autre dans l'usage intérieur, où le Cuivre sur tout est toujours suspect & à redouter.

Au reste, les différentes quantités d'Alun que nous avons apperçues dans les trois Vitriols analysés, nous fournissent un éclaircissement parfait, non seulement sur les différens effets que produisent ces Vitriols mêlés avec la Noix de galle & l'huile de Tartre, mais encore sur la composition du Vitriol blanc ordinaire, qui n'auroit pas resté si long-tems ignorée, si l'on eût plutôt découvert le mélange naturel & plus ou moins abondant de l'Alun avec le Vitriol de Mars formé dans les entrailles de la terre.

Quoique la quantité d'Alun contenue dans le Vitriol d'Angleterre, tout inférieure qu'elle est à ce qu'en contiennent les deux autres Vitriols, paroisse néanmoins toujours d'au-  
tant.

tant plus considérable qu'on ne s'avisoit pas de l'y soupçonner, non plus que toute celle dont les autres Vitriols sont chargés ; cependant quand on compare ce qu'il y a dans le Vitriol d'Angleterre de parties d'Alun & de Vitriol de Mars, dont les unes, qui sont celles du Vitriol de Mars, sont à l'égard des autres comme quinze & plus est à un peu moins d'un ; on voit d'abord pourquoi l'huile de Tartre qui blanchit la solution d'Alun, & en précipite une matiere blanche & terreuse, ne paroît rien faire de semblable avec l'Alun contenu dans le Vitriol d'Angleterre : car quoique l'Alun séparé de ce Vitriol, soit réellement susceptible, avec l'huile de Tartre, de la même altération que l'Alun ordinaire, & qu'il le soit toujours encore aussi réellement, lors même qu'il est confondu avec ce Vitriol, que quand il en est séparé, comme on le verra clairement par la suite ; cependant les parties blanches que l'Alun mêlé avec l'huile de Tartre répand alors dans la liqueur, sont si peu de chose en comparaison du *coagulum* verdâtre dans lequel l'huile de Tartre convertit dans le même tems les parties infiniment plus abondantes de Vitriol de Mars, que les unes recouvertes & envelopées par les autres, disparaissent à la vue, & laissent voir en plein celles du Vitriol de Mars.

C'est par la même raison que le noir que produit la décoction de la Noix de galle mêlée à celle du Vitriol d'Angleterre, ne paroît pas différer de celui qui résulte du mélange de la même décoction de Noix de galle avec

A a 5.

celle

celle d'un Vitriol de Mars artificiel, fait avec une limaille d'Acier bien dégagée de toutes parties étrangères: car quoique les parties d'Alun contenues dans le Vitriol d'Angleterre, non seulement ne contribuent en rien à la couleur noire, mais encore occupent la place de parties de Vitriol de Mars qui y contribueroient, & quoiqu'enfin l'Encre produite par le Vitriol d'Angleterre, soit réellement moins noire que celle qui l'a été par le Vitriol de Mars artificiel dont on vient de parler; cependant la différence de ces deux Encres doit être & est en effet si petite, qu'il faudroit avoir des yeux bien fins & bien clairvoyans pour l'appercevoir.

Pour ce qui regarde le Vitriol d'Allemagne, plus abondant en parties d'Alun que le Vitriol d'Angleterre, & dans lequel, à supputer la quantité qu'il en contient, non uniquement par ce qu'on en retire, mais par ce que l'expérience précédemment rapportée nous y en fait juger & admettre, ces parties d'Alun sont à-peu-près à l'égard de celles du Vitriol de Mars comme 3. à 13. On conçoit que quoique l'huile de Tartre versée sur la solution de ce Vitriol, donne lieu au développement d'une beaucoup plus grande quantité de parties blanches & terreuses, qu'elle ne le fait quand c'est sur le Vitriol d'Angleterre qu'elle agit, cependant trois de ces parties blanches ont toujours à faire; dans le Vitriol d'Allemagne, à treize parties vertes, dont le nombre trop grand encore par rapport au leur, accable, noye & disperse si fort les parties blanches, que la vue n'est pas

pâs capable de les distinguer en cet état. Il m'a pourtant paru que le *coagulum* verdâtre produit par l'huile de Tartre versée sur le Vitriol d'Allemagne, étoit d'un verd moins brun & plus clair que celui du Vitriol d'Angleterre; ce qui peut être imputé, tant aux parties blanches qui éclaircissent le verd du *coagulum*, qu'aux parties de Cuivre qui font que ce *coagulum* tire un peu sur le bleu.

A l'égard de l'action de la Noix de galle sur le Vitriol d'Allemagne, comme la couleur noire de l'Encre ordinaire est uniquement due au Fer contenu dans le Vitriol dont on s'est servi pour cela, & que celui pour lequel on n'a employé que de la limaille de Fer bien pure, & qui par-là est tout entier Vitriol de Mars, fait de l'Encre plus noire qu'aucun autre; on conçoit que le Vitriol d'Allemagne, dans lequel de seize parties, il n'y en a pas treize de Vitriol de Mars, fera toujours avec la Noix de galle, de l'Encre assez considérablement moins noire que celle du Vitriol artificiel; & que le degré de noirceur de moins qu'aura l'Encre faite avec le Vitriol d'Allemagne, sera proportionné & relatif à la quantité des parties d'Alun & de Vitriol bleu qui s'y trouvent, & qui ne servent qu'à diminuer & altérer la couleur noire de cette Encre. Cependant comme cette couleur est encore assez forte malgré le Vitriol bleu, & l'Alun que contient le Vitriol d'Allemagne, & qui, dans le cas présent, ne peuvent faire un plus grand effet par rapport à leur quantité, & à celle des parties de Vitriol de Mars, avec lesquelles ils se trouvent joints dans le même

Mixte; si pour juger du degré de la couleur noire de l'Encre dont il s'agit, en la comparant avec la plus noire de toutes les Encres vitrioliques, je veux dire avec celle qui a été faite avec du Vitriol de Mars artificiel, on se contente d'examiner chacune de ces deux Encres dans leur vaisseau, peut-être leur différence paroîtra-t-elle assez peu sensible dans cet état, ou si elle est apperçue, elle le fera encore davantage, en écrivant avec ces deux Encres sur du papier également blanc, & examinant ensuite les deux écritures en deux tems, savoir lorsqu'elles viennent d'être faites, & après avoir demeuré exposées quelque tems à l'air.

Les proportions d'Alun & de Vitriol de Mars qui se trouvent dans les deux Mixtes appellés *Vitriol d'Angleterre*, & d'*Allemagne*, & qui sont telles que l'huile de Tartre, & la décoction de Noix de galle, qui manifestent clairement le Vitriol de Mars de ces deux Mixtes, ne feroient appercevoir dans aucun des deux le moindre indice d'Alun, si on ne savoit pas d'ailleurs toute la quantité qu'il y en a, sur-tout dans le Vitriol d'Allemagne: ces proportions, dis-je, d'Alun & de Vitriol de Mars, se trouvant très différentes dans le Vitriol blanc ordinaire, il en doit résulter, & il en résulte aussi des effets tout-à fait différens.

Il a déjà été remarqué que 10 livres de Vitriol blanc avoient donné, après la distillation, 30 onces 2 gros d'Alun; & si l'on évalue, suivant le calcul suggéré par l'expérience précédemment rapportée, ce qu'il y a eu d'Alun.

d'Alun décomposé pendant la distillation, ce sera le double de ce qu'on en a retiré, c'est-à-dire, 60 onces 4 gros, qui jointes aux 30 onces & 2 gros, trouvées après la distillation, font 90 onc. 6 gros, qui, suivant ce calcul, sont contenues dans les 10 livres de Vitriol blanc, & qui font plus de moitié du poids de ce Vitriol. Mais supposons qu'il y ait autant de Vitriol de Mars que d'Alun, & par conséquent que dans 16 parties de Vitriol blanc, il y en ait huit d'Alun, & huit de Vitriol de Mars; quand on versera de la décoction de Noix de galle sur le tout, il n'y aura que les huit parties de Vitriol de Mars sur lesquelles elle agira, & qui formeront une poudre noire suspendue dans la liqueur. Mais comme les particules noires qui y nageront, ne seront pas réunies, & que chacune de ces particules se trouveront à côté d'autant d'autres particules d'Alun qui ne seront pas noires, & qui écarteront les particules noires les unes des autres, il en résultera non un véritable noir comme avec les Vitriols d'Angleterre & d'Allemagne, mais une espèce de noir brun. Voilà d'abord ce que les différentes proportions d'Alun & de Vitriol de Mars contenus dans le Vitriol blanc ordinaire, produisent de particulier avec la Noix de galle. A l'égard de l'huile de Tartre, il a déjà été dit que quand on la verse séparément sur de l'Alun & du Vitriol d'Allemagne, elle fait avec l'un un précipité blanc, & avec l'autre un *coagulum* verdâtre, malgré le nombre des parties d'Alun que contient ce Vitriol. Mais quand on mêle cette huile avec



le Vitriol blanc ordinaire, le Vitriol de Mars dont il est chargé, & qui avec la Noix de galle se faisoit appercevoir clairement, se devine à peine avec l'huile de Tartre; car le verd qu'il produit naturellement avec cette huile, & qu'il produisoit dans le Vitriol d'Allemagne même, il ne le produit plus dans le Vitriol blanc, & au-lieu d'un *coagulum* verdâtre, qui dans cette expérience étoit le caractère spécifique du Vitriol de Mars, c'est un *coagulum* blanc & épais qu'on voit paroître, & cela, soit que la poudre blanche qui vient de l'Alun, surpasse assez en quantité les parties vertes qui viennent du Vitriol de Mars, pour les recouvrir totalement, & les faire disparaître, soit que le verd ne puisse pas tenir contre le blanc, quand il s'y trouve seulement mêlé en parties égales. Quoi qu'il en soit, ce qui dénote le Vitriol de Mars dans le mélange de l'huile de Tartre, & du Vitriol blanc ordinaire, c'est l'espece de blancheur du précipité sensiblement moindre que ne l'est celle du précipité de l'Alun ordinaire, ou de l'Alun même tiré du Vitriol blanc, & séparé par-là du Vitriol de Mars, avec lequel nous savons d'ailleurs qu'il y étoit joint, & auquel par conséquent nous avons droit d'attribuer le moins de blancheur qu'à le précipité du Vitriol blanc.

Quoique ce qui a été dit sur la composition naturelle du Vitriol blanc, & sur quelques effets caractéristiques de ce Vitriol, soit d'autant plus vrai qu'il est fondé sur une suite d'expériences analytiques, qui n'ont pas seulement été faites sur ce Vitriol, mais en-

core

core sur ceux d'Angleterre & d'Allemagne, & sur l'Alun, ce qui forme un assemblage de faits qui conduisent & concourent tous à la connoissance du Vitriol blanc ; cependant comme cette connoissance, jusqu'à présent ignorée, est une espece de problème en Chimie, & mérite d'autant plus notre attention, qu'un Mixte dont on se sert avec beaucoup de succès dans la pratique de la Médecine, & qui entre dans plusieurs Eaux minérales fort usitées, ne peut jamais être trop connu, je vais faire servir la voye de la composition à la vérification de ce que celle de l'analyse m'a fait découvrir sur le Vitriol blanc. On fait que c'est-là le seul moyen de lever tous les doutes qui pourroient rester sur ce sujet, & que si quelque chose mérite en Physique le mot de *démonstration*, c'est une vérité résultante du témoignage & de l'accord parfait de ces deux sources de lumieres.

J'ai fait fondre dans de l'eau ce qu'elle a pu contenir d'un Vitriol de Mars que j'avois fait avec de la limaille de Fer bien pure, & de l'esprit de Vitriol. D'un autre côté j'ai fait fondre aussi de l'Alun ordinaire, de l'Alun calciné & du Sel tiré de la tête-morte du Vitriol blanc, dans ce qu'il a fallu d'eau pour la dissolution de chacun de ces Sels. J'ai versé sur la solution du Vitriol de Mars un peu de celle d'Alun, j'ai bien mêlé le tout, j'en ai séparé deux portions, sur l'une desquelles j'ai versé de la décoction de Noix de galle, & sur l'autre de l'huile de Tartre par défaut, & il en a résulté de l'Encre à peu-près aussi noire, & un caillé à-peu-près aussi vert  
que

que si la solution du Vitriol de Mars n'eût point été mêlée d'Alun. J'ai ajouté de nouvelle solution d'Alun sur celle du Vitriol de Mars, & cela par degrés, & à plusieurs reprises, éprouvant toujours à chacune, l'effet de la décoction de Noix de galle & de l'huile de Tartre sur deux petites portions que j'en avois séparées; & j'ai remarqué qu'à mesure que j'allois en avant, l'Encre devenoit moins noire, & le caillé moins vert.

Enfin quand les proportions convenables d'Alun & de Vitriol de Mars se sont rencontrées, ce qui ne m'a jamais paru arriver que quand l'Alun a surpassé en quantité le Vitriol de Mars, & cela plus ou moins, suivant des circonstances que je n'ai pas encore bien dé-mêlées, & qui m'ont semblé exiger en différens tems une dose plus ou moins forte d'Alun au-delà de celle du Vitriol de Mars; quoi qu'il en soit, toutes les fois que m'étant servi de solutions de Vitriol & d'Alun, anciennement & nouvellement faites, je suis parvenu à mêler avec celle du Vitriol de Mars, ce qu'il falloit alors de celle d'Alun, pour réprimer jusqu'à un certain point l'effet de noir & de vert que contractoit le mélange par l'addition de la décoction de Noix de galle ou de l'huile de Tartre, ce n'a plus été ni du noir ni du vert, mais un noir brun, & du blanc que la décoction de Noix de galle & l'huile de Tartre ont fait naître dans la liqueur; & ce blanc, de même que celui du Vitriol blanc, l'a toujours été moins que le précipité de l'Alun par l'huile de Tartre, & cela à cause du mélange du Vitriol vert qui  
ne

ne se trouve point dans l'Alun, & qui dans notre Vitriol blanc artificiel, comme dans le naturel, altere toujours la couleur blanche du précipité de l'Alun contenu dans ces deux Vitriols. Et en effet qu'on verse de l'huile de Tartre sur le Sel ou l'espece d'Alun tiré de la tête-morte du Vitriol blanc, ce Sel débarrassé du Vitriol de Mars avec lequel il étoit joint, donnera alors un précipité fort-blanc, au-lieu d'un précipité d'un blanc sale qu'il donnoit, & qu'il eût continué de donner, s'il eût toujours resté comme il étoit auparavant, c'est-à-dire, sous la forme de Vitriol blanc ordinaire, & avec le Vitriol de Mars naturel qui en faisoit partie.

C'est ainsi qu'avec de l'Alun & du Vitriol de Mars, que différens essais analytiques, tels que la distillation, la décoction de la Noix de galle, l'huile de Tartre, m'avoient fait découvrir dans le Vitriol blanc naturel, j'en ai fait d'artificiel, dont les propriétés essentielles sont les mêmes que celles du naturel; ce qui est la résolution de la plus grande partie du Problème chimique sur la composition naturelle du Vitriol blanc ordinaire.

Je dis de la plus grande partie de ce Problème, car quoiqu'on ne puisse disconvenir que nous ne soyons parvenus à la connoissance des deux principaux matériaux de la composition du Vitriol blanc ordinaire, & que ce ne soit en conséquence de la proportion particuliere de ces deux matériaux, que le Vitriol blanc forme du noir-brun avec la Noix de galle, & un blanc-sale avec l'huile de Tar-

Tartre; cependant nous ne prétendons pas pour cela, qu'il n'y ait plus rien à découvrir dans ce Vitriol. Quand on a trouvé le moyen de faire avec de la limaille de Fer, & de l'esprit de Vitriol, un Vitriol vert, qui par sa couleur, par un grand nombre d'essais connus, par son acide vitriolique, par sa base métallique, & par ses vertus médicinales, ressembloit, on ne peut davantage, au Vitriol vert naturel; si sur cela on eût prétendu qu'il n'y avoit plus rien à découvrir sur ce Vitriol, on en auroit été démenti par l'Alun qu'on n'y avoit point apperçu, & qu'on a vu que j'y ai découvert depuis.

Il en peut être de même du Vitriol blanc ordinaire, & j'ai même lieu de le croire sur quelques expériences, & entre autres sur la suivante.

Quand on fait du Vitriol blanc artificiel avec de l'Alun ordinaire, ou avec de l'Alun calciné, ou, ce qui revient au même, avec du sel tiré de la tête morte de l'un des trois Vitriols, & qu'on compare l'effet de la décoction de Noix de galle sur ces deux Vitriols artificiels, avec celui de la même décoction sur le Vitriol blanc naturel, on trouve qu'ils font tous un noir-brun: mais le noir-brun de celui qui est fait avec l'Alun ordinaire, est un peu verdâtre, parce que l'Alun non calciné produit, ainsi qu'il a déjà été remarqué; une couleur verte avec la Noix de galle, ce qui me l'a fait soupçonner de contenir alors un peu de Vitriol bleu, & cela sur un effet pareil du Vitriol bleu, mêlé avec la décoction de Noix de galle. Et ce

ce qui appuye cette conjecture , c'est que quand, par une forte calcination de l'Alun, on a donné le tems à la petite quantité de Vitriol bleu, qu'on lui suppose alliée, de se décomposer, & de n'être plus dissoluble par l'eau avec le reste de l'Alun qui l'est encore, le Vitriol blanc artificiel fait avec cet Alun calciné, & dépouillé du peu de parties de Vitriol bleu qu'il contenoit, fait bien, ainsi qu'il a été dit, avec la Noix de galle, du noir-brun; mais ce noir brun n'est plus verdâtre, il n'est que noir-brun, & tel qu'il doit être lorsqu'il n'entre d'autres parties dans la composition du Vitriol blanc, que celles de l'Alun & du Vitriol de Mars. Or comme le Vitriol blanc naturel ne fait avec la Noix de galle, ni un noir-brun verdâtre, ni un noir brun pur, mais rougeâtre, cette addition de rouge qui n'est attribuable dans le cas présent, ni à l'Alun, ni au Vitriol de Mars, suppose vraisemblablement dans ce Vitriol, un troisieme corps dont la découverte s'offre à notre curiosité. Il est vrai que ce troisieme corps entre pour peu de chose dans la composition du Vitriol blanc: car comme ce qui fait le verdâtre du noir-brun dans le Vitriol blanc artificiel fait avec l'Alun non calciné, est très peu de chose; ce qui fait le rougeâtre du noir-brun dans le Vitriol blanc naturel, doit être très peu de chose aussi: mais plus ce troisieme corps y sera en petite quantité, plus il sera difficile à déterrer de la multitude des parties d'Alun & de Vitriol de Mars, dans lesquelles il sera enseveli.



*DE LA PERPENDICULAIRE  
A LA MERIDIENNE DE PARIS ,  
Décrète à la distance de 60000 Toises de l'Ob-  
servatoire vers le Midi.*

Par M. DE THURY \*.

**O**N a rendu compte au Public, dans les deux années précédentes, des opérations qui avoient été faites pour déterminer la Perpendiculaire à la Méridienne de Paris jusqu'aux extrémités orientales & occidentales du Royaume. Cet ouvrage, joint à celui qui avoit été déjà exécuté pour décrire la Méridienne de Paris depuis Dunkerque jusqu'à Collioure, pouvoit passer pour le plus complet qui ait été jamais entrepris pour la perfection de la Géographie, & l'on auroit pu s'en contenter, si l'on n'avoit eu dessein que de rectifier la Carte de la France sans aspirer à la dernière précision, puisqu'on avoit par ce moyen, déterminé géométriquement un grand nombre de Villes & d'objets remarquables dans presque toutes les Provinces de la France, auxquelles on auroit pu rapporter tous les autres, sans courir risque de tomber dans de grandes erreurs. Cependant comme ce qui avoit été exécuté jusqu'alors.

ne

ne composoit encore qu'une partie du projet que le Ministre avoit formé, de déterminer tous les lieux de la France par des mesures géométriques & invariables (projet qui avoit paru immense dans son exécution, mais que le bien de l'Etat, & l'avantage qui en devoit résulter pour le Commerce, avoit fait entreprendre) on jugea à propos de continuer ce travail, en préférant toujours les endroits dont il importoit le plus de connoître exactement la situation.

Dans le Voyage qui fut entrepris par mon Pere en 1733, pour déterminer le parallele de Paris du côté de l'Occident, on trouva que ce parallele se terminoit à Granville sur la Côte occidentale de la Normandie, & nous prolongeames nos opérations jusqu'à St. Malo, parce qu'en travaillant à la description de la Carte de la France, nous avions des vues plus étendues, nécessaires à la Géographie en général & à la Navigation, qui étoient de déterminer la grandeur des degrés de longitude sur le parallele de Paris, de la même maniere que l'on avoit déterminé la grandeur des degrés de latitude sur le Méridien de cette Ville pour en conclurre la figure de la Terre; recherche qui a été jugée si utile au progrès des Sciences, que plusieurs Astronomes & Géometres de l'Académie, M<sup>rs</sup>. Godin, Bouguer & de la Condamine, ont entrepris cette année le Voyage du Perou pour s'en assurer par la comparaison de leurs Observations avec les nôtres, pendant que M<sup>rs</sup>. de Maupertuis & Clairaut se disposent avec le même zèle pour aller faire



faire de semblables Observations vers les parties les plus septentrionales de la Terre.

On fait que pour retirer le plus d'avantage des Observations astronomiques dans la détermination des degrés, tant en latitude qu'en longitude, on doit choisir celles qui sont faites dans les lieux plus éloignés; s'il s'y rencontre quelque erreur, elle n'est que de la même quantité sur une plus grande ou plus petite étendue comprise entre ces observations; d'où il suit que plus cette étendue est grande, moins il en résulte d'erreur sur chaque degré, & plus l'on connoit leur grandeur avec précision. Ainsi comme la plus grande étendue de la France, de l'Orient vers l'Occident, est depuis Strasbourg jusqu'à Brest, & que nous avons déterminé l'année dernière la distance de Paris à Strasbourg, on jugea qu'il falloit continuer ce travail, en décrivant une Perpendiculaire à la Méridienne de Paris, à la distance de 60000 toises vers le Midi, qui devoit se terminer vers les Côtes méridionales de la Bretagne, & que l'on prolongeroit jusqu'à Brest.

On avoit principalement en vue de déterminer géométriquement la situation de cette Ville, pour la comparer aux Observations astronomiques qui avoient été faites autrefois par M<sup>rs</sup> Picard & de la Hire avec tout le soin & l'exactitude possible. On avoit dessein de déterminer en même tems le cours de la Loire depuis Orléans jusqu'à son embouchure dans la Mer, étant très important, pour l'avantage du Commerce, d'avoir la description exacte de cette Riviere, qui de toutes celles de

de la France est navigable dans une plus grande étendue de terrain, & traverse un plus grand nombre de ses Provinces. On se propoisoit aussi de déterminer géométriquement les principaux points de la Côte de Bretagne, sur-tout ceux où aborde la plus grande partie des Navires, tant ceux qui sont destinés pour le Commerce, que ceux qui contribuent à la sûreté de l'État; car quoiqu'on eût déjà fait diverses opérations géométriques pour déterminer la position de ces Côtes, on ne convenoit pas unanimement de leur précision, on avoit même quelque peine à les concilier aux Observations astronomiques, & il étoit nécessaire de les vérifier, si elles avoient été exactes, ou de les rectifier, s'il s'y étoit glissé quelques erreurs.

Ce sont là les principaux motifs du Voyage dont nous allons faire le rapport à l'Académie, & que j'ai fait de concert avec M<sup>rs</sup> Maraldi, l'Abbé de la Grive, le Roi & Chevalier. Nous avons déjà travaillé ensemble avec mon Pere à la description de la Perpendiculaire de l'Observatoire de Paris, & leur zèle pour le travail, joint à leur érudition, lui avoit fait juger qu'avec leur secours nous pourrions réussir dans notre entreprise, joint à cela que l'union qui étoit entre nous ne devoit pas peu contribuer au succès de cet ouvrage; & quoiqu'ils y aient eu du moins autant de part que moi par les peines qu'ils se sont données pour l'exécuter, & surmonter toutes les difficultés qui se sont présentées, ils ont bien voulu me donner le soin d'en rendre compte à cette Académie, pour m'ac-

m'acquitter envers elle d'un devoir qu'exige de moi l'honneur qu'elle a bien voulu me faire, de me recevoir pendant mon absence dans sa Compagnie.

Dans le Voyage que nous avons fait en 1733, on avoit été obligé de s'écarter du parallèle de Paris vers le Midi, aux environs de Chartres, à cause des Forêts qui nous empêchèrent de suivre notre première direction. Comme on s'étoit, par ce moyen, approché d'Orléans qui avoit été déterminé autrefois par les observations de la Méridienne, nous jugeames qu'il falloit commencer par nous y rejoindre, afin de comparer ensemble la position de cette Ville déterminée en deux manieres, la première par les Triangles de la Méridienne, la seconde par ceux de la Perpendiculaire; il étoit d'ailleurs important de savoir avec quelle précision on pouvoit revenir au même point par de longs circuits, en s'écartant de la direction que l'on s'étoit d'abord proposée. Nous allames donc d'abord observer à Chartres, & par le moyen de quatre objets, nous eumes lieu de vérifier deux bases communes aux deux suites de Triangles, savoir celle de Pithiviers à Orléans, & celle d'Orléans à Chaumont. Quoique nous n'ayons trouvé aucune différence sensible dans le résultat de ces deux bases qui s'accordoient, à quelques pieds près, sur une distance de 20000 toises, il y en a eu une considérable dans le résultat des distances à la Perpendiculaire & à la Méridienne; celle d'Orléans à la Perpendiculaire déterminée par les Triangles de la Méridienne,

ne, s'étant trouvée plus petite de 11 toises que celle qui résulte de nos opérations, & la distance à la Méridienne plus grande de 27 toises. On avoit, dans cette recherche, calculé les distances tant à la Méridienne qu'à la Perpendiculaire, sans avoir égard à la sphéricité de la Terre qui devoit y causer quelque différence. Nous examinâmes donc à combien elle se pouvoit monter, & nous trouvâmes qu'elle ne pouvoit produire qu'une erreur de 3 toises; ce qui nous fit juger qu'une partie de cette différence pouvoit être attribuée à l'inégalité du terrain dont on ne tient point compte, à moins que les observations n'aient été faites sur des lieux fort élevés, parce qu'elles sont trop petites chacune séparément, mais que jointes ensemble, elles doivent donner les distances plus grandes qu'elles ne sont en effet.

Après avoir ainsi déterminé la position d'Orléans, nous allâmes reconnoître les objets que nous avions découverts du côté de l'Occident, & nous suivîmes assez exactement la direction de notre Perpendiculaire jusqu'à la Ville de Troô, où ayant rencontré des Bois, nous fûmes obligés de nous en écarter vers le Midi, & de suivre les côteaux de la Loire.

Il ne nous auroit pas été fort difficile de surmonter ces premières difficultés, par le moyen des Signaux & des méthodes que nous avions pratiquées en pareilles occasions; mais comme nous avons reconnu qu'en s'écartant considérablement de sa première direction pour la reprendre ensuite, il ne pou-

*Mém.* 1735.

Bb

voit

voit y avoir que quelques toises d'erreur, dont on pouvoit même tenir compte par la méthode que nous avons eu l'honneur d'envoyer à l'Académie, nous jugeames à propos de suivre la Loire, où l'on devoit, suivant les apparences, trouver un plus grand nombre d'objets bien exposés, & par conséquent plus propres à former une suite de Triangles, que dans un Pays plus couvert, tel que celui qui se trouvoit précisément dans notre première direction. Nous continuâmes donc nos opérations de part & d'autre de cette Rivière, en déterminant les Villes & principaux endroits qui y sont situés, & les différentes directions de son cours.

Lorsque nous fumes aux environs de Saurmur, nous nous attachâmes à chercher des objets d'où l'on pût découvrir le Clocher de Brion, où M. Picard avoit fait autrefois des Observations astronomiques pour déterminer sa latitude. Il nous étoit important de déterminer cet endroit, pour voir l'accord de nos opérations avec les observations astronomiques, d'autant plus que cet Astronome ayant trouvé la latitude de ce lieu de  $47^{\circ} 26' 25''$ , elle résultoit plus grande de  $2' 12''$  par la comparaison d'une Observation de la hauteur de Mars faite en même tems à Paris & à Brion. Cette différence, qui montoit à plus de 2000 toises, dans un lieu assez près de la Loire, pouvoit causer quelque erreur considérable sur la position de son cours; ainsi il étoit nécessaire de la vérifier, & nous trouvâmes que la première détermination étoit parfaitement conforme à ce qui résultoit de

nos opérations géométriques, ce qui fait voir qu'elles peuvent en certains cas rectifier les observations astronomiques, sur-tout lorsqu'il y a lieu de former quelques doutes sur leur précision.

La vue de Brion, quoique situé à mi-côte, est fort étendue, & nous donna la position de plusieurs points considérables qui nous conduisirent à Angers, où nous nous rapprochâmes de notre Perpendiculaire. Nous continuâmes ensuite nos Triangles par le secours de divers signaux, les côteaux qui bordent la Loire de part & d'autre, étant trop près les uns des autres pour que leurs distances nous donnassent des bases d'une grandeur suffisante, & nous arrivâmes à Nantes, où M. Picard avoit fait autrefois des Observations astronomiques, tant pour les longitudes que pour les latitudes.

Celle des Longitudes résultoit d'une immersion du premier Satellite de Jupiter, qui avoit été observée à Nantes le 14 Décembre de l'année 1679 à 4<sup>h</sup> 31' 10" du soir, & dont la correspondante étoit arrivée à l'Observatoire à 4<sup>h</sup> 46' 40": c'étoit à l'entrée de la nuit, qui devoit alors être moins obscure à Nantes, tant à cause que le Soleil s'y couche plus tard en Hiver qu'à Paris, que parce que cette Ville est plus occidentale de 15 à 16 d'heure. Ainsi on avoit dû voir l'émergence à Nantes plus tard qu'elle n'est arrivée en effet, ce qui donne la différence des Méridiens plus petite qu'elle ne l'est en effet. Cette différence pouvoit être la cause, du moins en partie, de celle que l'on avoit remarquée

dans la distance de Nantes à Brest, déterminée autrefois par des opérations géométriques, qui se trouvoit plus grande que celle qui résultoit des Observations astronomiques faites dans ces deux Villes. Comparant d'un autre côté la position de Nantes avec celle de la Flèche déterminée par M. Picard, on la trouvoit plus grande par les mesures itinéraires les plus exactes, que par les observations astronomiques; ainsi il étoit important d'y pouvoir observer quelques Eclipses des Satellites de Jupiter, & il nous réussit d'en faire une de l'émerfion du second Satellite, que M. Maraldi observa par un tems fort serain le 4 Août à  $10^h 11' 24''$  du soir. La correspondante fut observée à Paris par mon Pere à  $10^h 27' 19''$ , ce qui donne la différence des Méridiens de  $15' 55''$ , plus grande de 25 secondes qu'on ne l'avoit trouvée autrefois. Comparant la différence des Méridiens qui résulte de notre Observation, avec la distance que nous avons trouvée de cette Ville à la Méridienne de Paris de 151116, on trouve la grandeur du degré de longitude sur le parallele de Nantes de 37973 toises, plus petite de 781 toises que celle qui résulteroit de la Sphéricité de la Terre, ce qui paroît favorable à l'hypothese de la Terre Elliptique allongée vers les Poles: on auroit trouvé une différence en sens contraire par l'Observation de M. Picard, à laquelle nous n'aurions eu garde de préférer notre propre Observation sans les circonstances dont nous venons de rendre compte, & qui n'ont pas permis à

cet

cet Astronome d'y apporter toute la précision requise.

A l'égard de la distance de Nantes à la Perpendiculaire, nous l'avons trouvée de 28537 toises, ce qui donne la latitude de cette Ville à la Cathédrale de  $47^{\circ} 13' 8''$ , & de  $47^{\circ} 12' 56''$  dans l'endroit où M. Picard l'a observée, plus petite seulement de  $14''$  qu'il ne l'avoit déterminée.

Ce fut à Nantes que M. Dionis, Commissaire général de la Marine, & les principaux Négocians de cette Ville, nous prièrent de déterminer le cours de la Loire jusqu'à son embouchure, & principalement Painbeuf où abordent les Vaisseaux Nantais.

On ne découvroit du haut des Tours de la Cathédrale aucun objet situé sur les bords de la Rivière à la distance de plus de deux lieues, ce qui rendoit cette entreprise difficile; cependant l'envie que nous avions de réussir dans un ouvrage auquel nous étions doublement portés par l'utilité que le Public en retireroit, & par la part que M. le Comte de Maurepas y prenoit, nous engagea à nous donner tous les mouvemens nécessaires pour y parvenir, & nous déterminâmes Painbeuf, St. Nazaire, & enfin tous les Bourgs & Villages qui bordent la Loire depuis Nantes jusqu'à son embouchure.

A la détermination du cours de la Loire devoit succéder celle des Côtes de la Bretagne, ouvrage pour le moins aussi intéressant pour le Public, & d'autant plus nécessaire, que, comme nous l'avons déjà remarqué, on avoit quelque doute sur la position de



quelques points situés sur les Côtes de cette Province. Nous primes donc le parti d'y déterminer tous les objets remarquables, tant Isles que Rochers, avec leur différente configuration, en prenant leurs termes ou limites vues de différens endroits pour en avoir toute l'étendue. Nous prolongeames en même tems nos Triangles le long de cette Côte, & nous rejoignîmes notre Perpendiculaire, que nous trouvâmes passer par l'Isle de Groix, où nous allâmes faire nos observations à un Moulin qui est sur la partie orientale de cette Isle, qui n'est éloignée que de quelques toises de cette Perpendiculaire vers le Midi, à la distance de 22831 toises de Paris. Cette Isle est placée au Sud-Ouest du Port-Louis & d'Orient, où abordent les Vaisseaux de la Compagnie des Indes, & nous donna la position de ces deux Villes. Nous nous écartâmes ensuite de la Perpendiculaire vers le Nord pour remonter vers Brest, dont nous déterminâmes la distance à la Méridienne de Paris de 259331 toises, & à notre Perpendiculaire de 45386 toises. Ce fut dans cette dernière Ville que M<sup>rs</sup> les Officiers de Marine nous demandèrent la position de l'Isle d'Ouessant, qui est le premier objet remarquable que l'on découvre de la Mer lorsqu'on est près d'arriver à terre, & dont il étoit par conséquent très essentiel de connoître exactement la situation. Nous déterminâmes donc la position du Fanal de cette Isle, que nous trouvâmes éloignée de la Méridienne de Paris de plus de 280000 toises. C'est le terme le plus occidental de nos mesures où nous sommes.

mes parvenus par une suite non interrompue de 57 Triangles, à compter depuis Orleans, après avoir déterminé toutes les Villes de la Loire, de même que celles de la Côte méridionale de la Bretagne, & plus de 500 Bourgs, Villages & objets remarquables, qui feront d'une très grande utilité pour la description exacte de la Carte des Provinces où ils sont situés; & comme l'on avoit employé pour cette détermination un grand nombre de Triangles, on crut les devoir vérifier par une base de 1800 toises, qui fut mesurée sur le bord de la Mer, & qui se trouva fort approchante de celle qui résultoit de la suite des Triangles.

Nous aurions souhaité, pendant notre séjour dans la basse Bretagne, d'y pouvoir faire quelques observations des Satellites de Jupiter, & celle de l'Eclipse de Lune qui devoit arriver le premier du mois d'Octobre; nous étions pour cet effet allés, les uns à Kimper, pendant que les autres étoient restés à Brest pour y faire cette observation, au cas que le Ciel eût été plus serein dans un de ces lieux que dans l'autre: mais le mauvais tems que nous avons essuyé pendant presque tout notre Voyage, nous priva de cette observation, de même que de plusieurs autres que nous nous étions disposés à faire. Au défaut de ces observations, nous en avons d'autres qui, comme nous l'avons déjà remarqué, ont été faites autrefois par M<sup>rs</sup> Picard & de la Hire, & dont la précision est du moins aussi grande que de celles que nous aurions pu y faire. On peut voir dans les

Mémoires de l'Académie, les soins que ces Astronomes se sont donnés pour régler leurs Pendules. Ils y observèrent une immersion du premier Satellite le 10 Septembre de l'année 1679 à  $0^h 22' 30''$  après minuit, dont la correspondante fut observée à Paris à  $0^h 50' 8''$ , ce qui donne la différence du Méridien entre ces deux Villes de  $27' 37'' \frac{1}{2}$ , ou de  $60' 54' 22''$ .

Cette détermination fut confirmée par une seconde observation du 24, qui, étant comparée à celle qui fut faite le jour suivant à Paris, donne cette différence de  $27' 34''$ , à  $3'' \frac{1}{2}$  près de la précédente; ce qui fait voir la précision que l'on peut se promettre de la première détermination, préférable à la seconde en ce que les observations avoient été faites en même tems de part & d'autre. Calculant, suivant cette observation, la distance de Brest à la Méridienne de Paris dans l'hypothèse de la Terre Sphérique, on trouve qu'elle devoit être de 261364 toises; on l'a trouvée, par les opérations géométriques, de 259331 toises, ainsi la distance de Brest à Paris se trouve moindre de 2033 toises que si la Terre étoit Sphérique; d'où il suit, comme on l'a déjà fait voir, qu'elle doit avoir, suivant cette observation, la figure d'une Ellipse allongée vers les Poles.

Il reste présentement à examiner si cette différence est assez grande, pour qu'on ne puisse pas l'attribuer aux erreurs des observations. A l'égard des opérations géométriques, on peut aisément se persuader que l'erreur qui peut se glisser, ne peut pas monter

à

à une si grande différence. Pour ce qui est des Observations astronomiques, comme les 2033 toises que l'on y a trouvées de différence, en les comparant aux opérations géométriques se réduisent à 3' degrés, ou 12" d'heure, il faut convenir que des Astronomes peu exercés en ces sortes d'observations, peuvent y faire de plus grandes erreurs. Mais si l'on considère que celles que l'on a employées, ont été faites de part & d'autre par les plus habiles Astronomes de cette Académie, qui s'étoient exercés longtems ensemble pour s'assurer de l'uniformité de leurs observations, il n'y a guere lieu de soupçonner qu'il s'y soit glissé une pareille erreur, d'autant plus que cette observation a été confirmée par une seconde qui ne diffère de la première que de 3"  $\frac{1}{2}$ .

Supposant donc cette détermination exacte, on aura la grandeur du degré de longitude sur le parallèle de Brest plus petite de près de 300 toises que dans l'hypothèse de la Terre Sphérique, c'est-à-dire, près la 120<sup>me</sup> partie de toute son étendue, ce qui est un peu moindre que celle qui résulte des observations faites sur le Méridien de Paris, que l'on a trouvée devoir être de 370 toises.

A l'égard de la distance de Brest à notre Perpendiculaire, on l'a trouvée de 45386 toises; la retranchant de la distance entre les deux Perpendiculaires, qui, à cause de la sphéricité de la Terre, ont dû se rapprocher l'une de l'autre à Brest de 192 toises, on aura la distance à la Perpendiculaire de Paris de 14806 toises; d'où l'on trouve la latitude

de Brest de  $47^{\circ} 13' 2''$ , plus petite de  $8''$  que celle que M. Picard avoit déterminée au même endroit, comme elle le doit être en effet dans l'hypothese de la Terre Elliptique, où les Perpendiculaires s'écartent davantage des paralleles qu'en supposant la Terre Sphérique. Ainsi toutes nos opérations, tant en longitude, qu'en latitude, concourent à donner à la Terre la figure d'une Ellipse allongée vers les Poles. On le reconnoitra encore avec plus d'évidence, si, suivant qu'on se l'est proposé, on fait dans la suite des Observations astronomiques, correspondantes à Brest & à Strasbourg, tant pour les longitudes, que pour les latitudes, afin de profiter de toute cette étendue de la France, qui est de plus de  $12^{\circ} \frac{1}{2}$ , d'autant plus que nous avons fait voir que les différences en latitude, suivant cette différente hypothese, augmentent dans la raison doublée de ces distances, ce qui les rend plus sensibles.

On s'assurera enfin de la véritable figure de la Terre par le résultat des Observations que les Astronomes & Géometres de cette Académie auront faites, tant dans le Pérou, que vers le Cercle Polaire, comparées à celles que nous avons faites en France: de sorte que cette découverte si utile aux Sciences & à la Navigation, & en même tems si glorieuse à la France, sera dûe à l'Académie, & à la protection que le Roi veut bien lui accorder, même dans les tems les plus difficiles, pour exécuter des projets utiles aux Sciences.

*SUI.*

## SUITE DES RECHERCHES

SUR

## LE SEL AMMONIAC.

*Seconde Partie.*

Par M. DU HAMEL.

**O**N fait que le Sel ammoniac est composé d'un alkali volatil & de l'acide du Sel marin, non seulement parce qu'avec ces deux matieres on fait un vrai Sel ammoniac, mais encore parce qu'en employant des intermedes convenables, on peut retirer du Sel ammoniac l'une ou l'autre de ces substances.

Pour avoir l'acide du Sel marin qui est dans le Sel ammoniac, on employe l'acide vitriolique, ou quelque matiere qui le contienne: car cet acide, qui est communément plus puissant que celui du Sel marin, s'empare de la partie volatile, & forme avec elle le Sel ammoniac secret de Glauber, pendant que l'acide du Sel marin qui se trouve en liberté, passe dans la distillation.

Au contraire, pour retirer le volatil du Sel ammoniac, on employe des substances alkalines qui soient capables d'absorber & retenir la partie acide du Sel ammoniac; pendant que la moindre chaleur enleve l'alkali volatil urineux.

Les alkalis qu'on employe ordinairement pour cette opération, sont la Chaux ou les Sels alkalis fixes; mais ces intermedes ne produisent pas tout-à fait les mêmes effets dans la distillation du Sel ammoniac, car avec la Chaux on n'obtient qu'un Sel fluide, ou une liqueur alkaline qu'on appelle *Espirit*, à cause qu'elle est extrêmement pénétrante, au lieu qu'avec les Sels alkalis fixes on retire un vrai Sel volatil en forme concrète.

Ce fait a paru singulier à la plupart des Chimistes, qui ont essayé d'en donner des raisons physiques. Effectivement, s'il ne faut qu'absorber l'acide pour mettre le Sel urinaire en liberté, & si d'un autre côté la Chaux absorbe les acides comme les Sels alkalis fixes, pourquoi ce Sel volatil ne paroît-il pas sous une forme concrète, quand on employe la Chaux pour intermede, comme quand on employe les Sels fixes?

Un Professeur Allemand, d'un grand mérite, pour rendre raison de ce fait, pose comme principe, qu'on ne peut avoir de Sels en forme concrète à moins qu'ils ne contiennent des acides; d'où il conclut qu'on ne peut avoir de Sel volatil ammoniac en forme concrète avec la Chaux, parce qu'elle absorbe tout l'acide du Sel ammoniac, ce que ne font pas les Sels alkalis fixes: cela lui fait appeler, avec plusieurs autres Auteurs, le Sel volatil ammoniac, des *fleurs de Sel ammoniac urineuses*.

A l'égard du principe qui regarde la cristallisation en général, le sel de Soude, le Borax & le sel de Tartre ne sont-ils pas des Sels.

Sels alkalis? les deux premiers se crySTALLIFENT cependant avec beaucoup de facilité, & le dernier se peut aussi crySTALLIFER en bonne partie; il n'est donc pas plus besoin d'avoir recours à l'acide pour expliquer la crySTALLISATION du Sel volatil ammoniac, que pour la crySTALLISATION des Sels alkalis fixes dont nous venons de parler. Je sens bien qu'on m'objectera qu'il reste un peu d'acide dans tous les Sels alkalis fixes, & je n'ai garde d'en nier l'existence, quoique je ne puisse les en retirer; c'est peut-être même cette petite portion d'acide, tout imperceptible qu'elle est, qui différentie principalement les Sels alkalis fixes des Terres absorbantes. Mais cette petite quantité d'acide qu'on soupçonne dans ces Sels, n'a été comptée pour rien, & n'a pas empêché que les Sels fixes, dont nous venons de parler, n'aient toujours été regardés comme les plus forts alkalis que nous ayons. Au reste, si on ne suppose dans les Sels volatils concrets qu'une portion aussi imperceptible d'acides, on la peut accorder; mais cela n'explique pas pourquoi l'on n'a qu'un sel fluide avec la Chaux: car si on enlève à un sel fixe tous ces acides, & le peu de matière grasse qu'il contient, il ne reste qu'une terre (c'est un fait dont tous les Chimistes conviennent:) la même chose ne devrait-elle pas aussi arriver aux sels volatils?

Mais ce n'est pas tout: je demande si le Sel de Tartre n'est pas plus propre à consommer les acides du Sel ammoniac, que n'est la Chaux, M. Homberg ayant fait des expériences qui prouvent que le Sel de Tartre ab-



forbe plus d'acides que les Terres absorbantes? Outre cela, si le Sel de Tartre n'avoit pu la première fois absorber tout cet acide, en redistillant le Sel volatil ammoniac sur de nouveau Sel de Tartre, il devroit lui abandonner l'acide qu'il auroit retenu la première fois, & ainsi perdre sa forme concrète, ce qui n'arrive pas; au contraire, le Sel volatil en devient plus sec & plus concret, comme on le voit dans l'expérience suivante.

J'ai mis dans une petite cornue deux gros de Sel volatil en forme concrète avec un gros de Sel fixe de Tartre, & j'en ai retiré un peu plus de deux gros de Sel volatil qui étoit extrêmement sec; il n'avoit pas une odeur très pénétrante, cependant il étoit très volatil, puisqu'il se sublimoit à une chaleur assez modérée, & qu'en ayant mis sur une platine de fer rougie au feu, il s'est dissipé entièrement.

J'ai cependant cherché cet acide prétendu du Sel volatil ammoniac; & comme il doit être celui du Sel marin, j'ai cru qu'il devoit se manifester, ou par la précipitation de l'Argent dissout dans l'Esprit de Nitre, qui devoit faire une lune cornée, ou par l'Huile de Vitriol, qui le devoit chasser de sa matrice pour prendre sa place; j'ai donc tenté l'une & l'autre, mais sans aucun succès: ainsi je crois être en droit d'attendre la preuve de l'existence de cet acide, dans un Sel volatil bien fait, de ceux qui supposent qu'il existe. Je dis d'un Sel volatil bien fait, car si on n'employoit pas assez de Sels fixes pour la distillation du Sel ammoniac, & si on faisoit  
cette

cette distillation dans une cucurbite couverte de son chapiteau, il pourroit sur la fin de l'opération s'élever des fleurs de Sel ammoniac, qui se mêlant avec le Sel volatil, l'altéreroient en y portant un acide qui se manifesteroit par quelques-uns des essais que nous venons de rapporter.

Un autre sentiment, qui a eu avec raison plus de partisans, est celui qui attribue aux parties de feu contenues dans la Chaux, la fluidité qu'ont les Esprits volatils qu'on distille avec cet intermede, & l'impossibilité qu'il y a de les avoir en forme concrète. Je ne prétends point ici combattre ce sentiment, qui est fort ingénieux, & un des plus probables qu'on ait encore imaginé; je me propose seulement de le discuter, en faisant remarquer dans l'énumération de mes expériences, celles qui paroissent le favoriser, & celles qui ne s'accordent pas avec cette hypothèse.

Le hazard m'a engagé dans cette recherche; car en faisant, il y a environ 18 mois, une calcination de Craye mêlée avec du Sel ammoniac pour une recherche que nous avons entreprise M. Grosse & moi sur la Chaux, je m'apperçus qu'il s'attachoit au couvercle du creuset un Sel volatil en forme concrète. Ce fait me parut singulier, & je me proposai de tenter sur cela de nouvelles expériences; mais d'autres occupations m'ont empêché de le faire: cependant l'observation que je viens de rapporter, m'étoit toujours présente à l'esprit. Mais ayant appris à Londres, ce mois de Septembre dernier, que tout le  
Sel:

Sel volatil qu'on fait en Angleterre, se fait avec la Craye, je ne doutai plus qu'on n'en pût faire aussi en France avec cet intermede de la même maniere.

La première expérience que j'ai faite à ce sujet, depuis mon retour d'Angleterre, a été avec trois parties de Craye de Meudon bien desséchée, sur une de Sel ammoniac aussi bien desséchée. Le tout étant en poudre, je le mis dans une cornue de grès, à laquelle j'adaptai un grand balon, & je laissai les vaisseaux ainsi lutés pendant 24 heures, pour donner le tems aux matieres qui étoient seches, d'agir l'une sur l'autre. Je commençai le lendemain la distillation par un feu très lent, que je continuai pendant plusieurs heures; je l'augmentai ensuite, & finis par un feu de bois assez violent.

Au commencement de l'opération, il tomba du bec de la cornue des gouttes de liqueur assez épaisses, qui se figèrent au fond du balon; il vint ensuite beaucoup de vapeurs blanches qui s'attachèrent aux parois du récipient, & l'obscurcirent au point qu'on ne pouvoit plus appercevoir le bec de la cornue. Le lendemain les vaisseaux étant refroidis, je trouvai au fond du récipient une masse de Sel volatil assez considérable, & les parois de ce récipient qui étoit fort grand, en étoient aussi incrustées de l'épaisseur d'une piece de douze sols, ce qui fait une bonne quantité de Sel volatil pour une demi-livre de Sel ammoniac que j'avois employé: mais je ne pus peser précisément combien j'en avois eu, à cause qu'il étoit tombé dans le

\* balon

balon un peu de la terre qui avoit servi à luter les vaisseaux. Cet accident m'engagea à rectifier une partie de mon sel pour l'avoir plus pur & plus pénétrant, car il ne l'étoit pas beaucoup.

Pour cela je mis dans une cornue de verre la portion de mon sel volatil où il étoit tombé du lut, & par une chaleur assez douce, je retirai environ les deux tiers de mon sel volatil qui étoit fort blanc, beaucoup plus pénétrant que le premier; mais je fus surpris de trouver au fond de mon récipient une masse rousse qui contenoit une bonne portion de la terre du lut que j'ai dit qui étoit tombée dans mon sel volatil: je pensai bien que le marc qui est en bonne quantité dans ces terres à luter, pouvoit bien contribuer à la faire passer dans la distillation. J'ai aussi quelquefois eu un peu de cette terre ferrugineuse, sans qu'il y fût tombé du lut; apparemment qu'elle étoit dans la Craye: mais cela n'arrive pas toujours, & il y a des Crayes qui donnent tout le Sel fort blanc. Cet accident ne me fut pas inutile, il m'engagea à examiner avec plus d'attention si, comme quelques Auteurs l'ont soupçonné, une portion des matières qu'on emploie pour la distillation du Sel volatil ammoniac, ne sont pas en partie emportées avec ces sels dans la distillation; ce qui m'a fourni, comme on le verra dans la suite, plusieurs observations singulieres.

D'ailleurs la portion du Sel volatil de ma première opération, qui étoit attachée aux parois du récipient, étoit blanche & opaque, ce

ce qui me faisoit encore soupçonner qu'elle contenoit de la Craye. N'y auroit-il pas lieu d'espérer qu'on en retireroit une bonne partie, en rectifiant ce Sel volatil par une seconde sublimation? La Craye n'étant pas volatile par elle-même, & n'étant emportée dans la sublimation que par l'alkali volatil, ne doit-on pas juger qu'il en restera une portion en arriere? Cette réflexion m'engagea à rectifier dans une petite cornue deux onces du Sel volatil dont je viens de parler, qui s'étoit attaché aux parois de mon balon dans la première opération, mais par un feu d'abord assez doux & ensuite plus actif: tout ce qui étoit dans la cornue a passé dans le récipient, & il ne m'est resté dans la cornue qu'une incrustation charbonneuse, fort légère, qui avoit une odeur de brulé très désagréable, & le Sel volatil avoit aussi contracté cette mauvaise odeur, & n'étoit pas plus volatil qu'avant la rectification: ce qui prouve,

1°. Que s'il y a de la Craye dans ce Sel volatil, elle lui est jointe bien intimement, puisqu'elle ne l'abandonne pas dans des sublimations réitérées.

2°. Que quand on rectifie ces Sels, il ne faut employer qu'un feu doux & modéré, pour ne point bruler la matiere grasse qui accompagne toujours les Sels volatils.

3°. Que si par cette rectification on se propose de les avoir plus pénétrants, il n'en faut retirer que les deux tiers ou les trois quarts par un feu fort lent, parce que le plus volatil monte toujours le premier.

J'ai

J'ai répété cette même expérience avec 6 onces de Sel ammoniac, & 18 onces de Craye bien desséchée, j'en ai retiré 6 onces 5 gros  $\frac{1}{2}$  de Sel volatil très blanc.

J'ai dit que j'avois employé dans ma première distillation avec la Craye trois parties de Craye sur une de Sel ammoniac; mais il n'est pas sûr que cette proportion soit la meilleure: c'est pourquoi j'ai répété cette même opération, en mettant quatre parties de Craye sur deux de Sel ammoniac, ayant pareillement eu la précaution de bien dessécher mes matieres, & j'en ai retiré trois parties de bon Sel volatil urineux: ce qui prouve incontestablement qu'il passe beaucoup de Craye dans le Sel volatil en question.

Cette maniere de distiller le Sel volatil ammoniac, que j'ai communiquée à M. Grosse, lui a paru assez singuliere pour l'engager à la faire exécuter dans son Laboratoire; & de deux onces de Sel ammoniac, tantôt avec six onces, & tantôt avec quatre onces de Craye de Champagne non calcinée, il a également retiré 14 gros de Sel volatil.

J'ai dit en 1733, à l'occasion d'un Mémoire sur le Tartre soluble, que M. Grosse avoit plusieurs fois substitué la Craye à la Chaux pour la distillation de l'esprit volatil ammoniac: mais on sent bien que cela n'est pas si singulier que d'avoir du Sel volatil ammoniac en forme concrète par le moyen de cette terre. Je conviens qu'il ne manquoit à M. Grosse que de ne point ajouter d'eau à ces autres matieres; circonstance à la vérité fort légère, mais qu'on auroit peine à imagi-  
ner.

ner, parce qu'il ne semble pas qu'un sel puisse rien produire avec une terre sèche & aride, à moins qu'il ne soit dissout.

M. du Fay a depuis fait aussi cette distillation dans le Laboratoire de Chantilly, & d'une livre de Sel ammoniac avec pareille quantité de Craye, il a retiré huit onces de bon Sel volatil.

Les opérations de M. du Fay & de M. Grosse ne servent pas seulement à confirmer celles que je viens de rapporter, elles me donnent encore occasion de faire quelques réflexions qui ne seront pas inutiles à ceux qui voudront faire du Sel volatil de cette façon.

1<sup>o</sup>. Ces deux Messieurs ont employé la Craye de Champagne, & moi celle de Meudon; ainsi ces deux Crayes réussissent également: je l'ai aussi employée avec succès dans plusieurs de mes expériences.

2<sup>o</sup>. M. Grosse n'a pas eu autant de Sel volatil que moi, parce qu'il a fait sa distillation au bain de sable, comme il convient de la faire pour avoir un bon Sel volatil qui ne sente pas le brûlé; au lieu que j'ai fait les expériences que je viens de rapporter, à feu nud, le donnant même assez vif sur la fin, parce que mon dessein étoit de retirer le plus de Sel volatil qu'il me seroit possible.

3<sup>o</sup>. Quand j'ai employé deux parties de Craye sur une de Sel ammoniac, j'ai eu un peu de Sel ammoniac sublimé au col de ma cornue, ce qui n'est pas arrivé à M. Grosse, à ce que je crois, parce qu'il a fait la distillation au bain de sable; car la mienne étant

à

à feu nud, une petite flamme du charbon aura pu donner sur la cornue, & l'échauffer trop vivement au commencement de l'opération, ce qui aura enlevé du Sel ammoniac qui étoit dans la cornue à la partie supérieure, & qui n'étoit pas recouverte de Craye: c'est pourquoi il convient, quand on a mis ces matieres dans la cornue, de mettre un peu de Craye en poudre par dessus.

4°. Enfin M. du Fay n'a retiré que très peu de Sel volatil pour la quantité de Sel ammoniac qu'il a employé, peut-être parce que cette partie égale de Craye n'est pas suffisante. Si cela est, il s'est peut-être sublimé une portion de son Sel ammoniac à la voûte de la cornue, ce qu'il faut éviter, parce qu'elle est presque en pure perte pour l'Artiste.

Quoi qu'il en soit, voilà une manière d'avoir à très peu de frais, un fort bon Sel alkali volatil plus commodément qu'avec les Sels fixes, & qui cependant n'est décrite par aucun Auteur que je connoisse.

Mais la grande quantité de Sel volatil que je retirois du Sel ammoniac en le distillant avec la Craye, me fit espérer d'en pouvoir aussi retirer avec la Chaux, quoique tous les Auteurs assurent la chose impossible, & que je l'eusse déjà tenté plusieurs fois sans aucun succès.

Je m'imaginai donc que si je pouvois espérer d'y parvenir, ce seroit non seulement en retranchant l'eau qu'on a coutume d'employer, mais même en desséchant mes matieres, comme j'avois fait dans mes expériences avec la Craye. Ainsi je pris une once de Sel  
am-



ammoniac desseché & en poudre , que je mis dans une cornue avec trois onces de Chaux, qui depuis trois ans étoit resté exposée à l'air, & que j'avois aussi dessechée à une médiocre chaleur; les vaisseaux étant bien lutés, je laissai le tout se digerer pendant 24 heures, après quoi je distillai d'abord à feu doux, & ensuite à un bon feu de charbon, jusqu'à fondre la cornue qui étoit de verre, mais sans pouvoir jamais obtenir un atôme de Sel volatil: il y avoit seulement au fond du récipient, qui étoit resté clair pendant toute l'opération, tout au plus une demi-once d'Esprit volatil des plus pénétrants.

Le peu de succès de cette expérience ne me rebuta pas, & je voulus voir si les différentes Chaux produiroient le même effet; pour cela je pris de la Chaux d'Ecaille d'Huitres, que je dessechai aussi bien que le Sel ammoniac: mais je n'en retirai non plus que de l'Esprit volatil, & point de Sel.

En réfléchissant sur les expériences que je viens de rapporter, je me ressouvins de deux expériences que j'avois faites sur la Chaux; l'une, qui prouve que la Chaux se charge considérablement de l'humidité de l'air; & l'autre, que quand une fois elle s'en est chargée, il lui faut donner une calcination des plus violentes pour la lui faire perdre entièrement. Cette expérience est assez singulière, mais le fait que je viens de rapporter, est suffisant pour faire comprendre avec quelle force la Chaux retient l'humidité dont elle s'est chargée. Je réserve le détail &

& les circonstances de cette expérience pour un Mémoire d'observations sur la Chaux, auquel je travaille. Je reviens donc à mon sujet.

J'ai dit que quand je distillois la Craye avec le Sel ammoniac, tous deux bien desséchés, je n'avois point d'Esprit volatil, mais beaucoup de Sel concret; & qu'au contraire avec la Chaux je n'avois point de Sel, mais toujours un peu d'Esprit: cela me fit croire que la chaleur que j'avois employée pour dessécher mes matieres, & qui étoit assez forte pour emporter à la Craye son humidité, n'étoit pas à beaucoup près assez vive pour en priver la Chaux aussi exactement qu'il le falloit pour la réussite de l'opération, & qu'ainsi elle contenoit encore assez d'humidité pour en fournir au peu d'Esprit volatil que j'en avois retiré. Je jugeai donc qu'il ne seroit pas hors de propos de voir ce que la Chaux produiroit avec le Sel ammoniac, l'un & l'autre étant autant privés d'humidité qu'il me seroit possible.

Pour cela je pris de la Chaux sortant du fourneau, & je fis dessécher mon Sel ammoniac le mieux qu'il me fut possible: mais le feu qui avoit été assez violent pour fondre ma cornue qui étoit de verre, ne put pas enlever un atome de Sel volatil, il distilla seulement quelques gouttes d'Esprit très pénétrant; je remarquai de plus qu'il ne s'étoit point sublimé de Sel ammoniac à la voûte de ma cornue, mais que toute la tête-morte avoit quitté le fond de la cornue, & s'étoit éle-

élevée en une masse jusqu'à son col où elle étoit restée.

Maintenant si on fait attention à la petite quantité d'Esprit volatil que j'ai retiré de cette opération, on reconnoitra, je crois, que dans la distillation du Sel ammoniac avec la Chaux, le volatil ne passe qu'à l'aide de l'humidité qui est contenue dans les matieres, & qu'on y ajoute, sans quoi & l'acide & l'alkali restent tellement unis avec la Chaux, qu'un feu fort actif ne les en peut séparer.

Il faut donc ajouter un peu d'eau quand on distille le Sel ammoniac avec la Chaux, sans quoi on perdrait beaucoup d'Esprits; & cette remarque ne sera pas inutile, puisqu'il y a des Auteurs qui recommandent de prendre de la Chaux vive, de la laisser seulement deux ou trois jours à l'air, & d'en charger la cornue avec le Sel ammoniac, sans y ajouter d'eau: je crois que les expériences que je viens de rapporter, prouvent le contraire. Il faut cependant observer en cela un juste milieu dans la quantité d'eau qu'on y ajoute: car si on y en met trop, l'Esprit volatil sera trop foible, à moins qu'on y remédie, en ne distillant pas toute l'humidité, mais en finissant l'opération, quand le plus volatil est enlevé: au contraire, si on en met trop peu, il restera beaucoup d'Esprits volatils dans la tête-morte, comme le prouvent encore mieux les expériences suivantes.

10. Si on verse de l'eau sur cette tête-morte,

te, elle s'échauffe beaucoup, & répand une odeur urineuse.

2°. Si on la laisse à l'air, elle s'y humecte & répand la même odeur.

3°. Ayant versé sur dix onces de cette tête-morte, deux onces d'eau, j'en ai retiré une once un gros & demi d'Esprit volatil, d'une médiocre force.

Au reste, nous voilà plus persuadé que jamais, de l'impossibilité qu'il y a d'avoir un Sel volatil ammoniac en forme concrète par la Chaux. Si on y ajoute de l'eau, on a de l'Esprit volatil, à la vérité très-pénétrant. Si on retranche toute humidité, on ne retire rien, car les gouttes d'Esprit volatil que j'ai retirées avec la Chaux nouvellement calcinée, doivent être attribuées au peu d'humidité qui reste indispensablement dans le Sel ammoniac, à cause qu'on n'ose le dessécher parfaitement, de peur qu'en l'exposant trop au feu, il ne se dissipe en fumée, ou même à l'humidité qui entre dans la Chaux, immédiatement après sa calcination.

Je voulus m'assurer encore si ce n'étoit pas le degré de feu qui empêchoit qu'on n'eût du Sel volatil avec la Chaux; & comme j'avois remarqué que la tête-morte de cette distillation quitte souvent le fond de la cornue, & s'enleve en une masse jusqu'à son col, je me proposai de pousser cette distillation à un degré de feu des plus violens. Pour cela, je mis dans une cornue de terre à creuset, une partie ou trois onces de Sel ammoniac légèrement desséché, & trois parties ou neuf onces de Chaux vive, qui n'étoit

*Mém.* 1735.

C c

for.

sortie du fourneau que depuis une huitaine de jours, & qui étoit encore en pierre; je montai ma cornue sur un fourneau fait exprès, qui recevoit beaucoup d'air par le cendrier, dont le foyer étoit fort large, pour tenir plus de bois, & le laboratoire étoit plus resserré, pour augmenter l'action du feu en cet endroit où la cornue étoit posée; au-dessus de la cornue étoit une tour assez élevée, pleine de charbon, & couverte d'un dôme au milieu duquel étoit une cheminée assez large; mes vaisseaux étant bien lutés, je graduai le feu, & le poussai enfin au plus haut degré que ce fourneau le pouvoit permettre; j'ai eu, par ce moyen, un peu plus d'une once d'Esprit volatil, & il s'attacha au haut du balon, une très petite quantité d'une matiere grasse qui y formoit une tache de la largeur de deux écus. Je crois qu'on peut regarder cette matiere comme un Sel volatil imparfait, car elle fermentoit avec les moindres acides; mais elle ne se fondoit que très difficilement dans l'eau, & ressembloit plus à une gelée qu'à un Sel concret.

Cependant la Craye qui, comme alkali terreux, produit en tant d'occasions les mêmes effets que la Chaux, donne néanmoins avec le Sel ammoniac beaucoup de Sel volatil: en quoi consiste la différence? Après ce que nous avons dit au commencement de ce Mémoire sur les parties du feu concentrées dans la Chaux, il est naturel de penser que la différence consiste en ce que la Chaux a été exposée à une violente calcination, au lieu que la Craye n'a pas passé par le feu;

&

& si cela est, en calcinant la Craye, en la réduisant en Chaux, elle ne doit plus donner de Sel volatil avec le Sel ammoniac.

C'est dans cette intention que j'ai calciné à un feu de forge, une livre de Craye de Champagne; quand j'ai jugé qu'elle étoit réduite en Chaux, je l'ai laissé refroidir, & avant que de l'employer, j'en ai mis un morceau dans de l'eau, pour voir si effectivement elle étoit réduite en Chaux; elle s'y est dissoute avec bruit & chaleur, & l'eau surnageante avoit ce goût âcre qui caractérise si bien l'eau de Chaux. Bien assuré, par les essais que je viens de rapporter, que cette Craye étoit réduite en Chaux, j'en ai mis neuf onces dans une cornue avec trois onces de Sel ammoniac, ce qui m'a d'abord donné un peu d'Esprit volatil, & presque dans le même tems un peu de Sel qui tapissoit l'intérieur de mon récipient, de belles aiguilles très transparentes; mais ma cornue ayant cassé au commencement de l'opération, j'ai été obligé de la recommencer.

Je remarquerai cependant que comme il y avoit une autre cornue lutée sur le même fourneau, je fis continuer le feu comme s'il n'étoit pas arrivé d'accident; la violence du feu fit détacher des morceaux de la cornue cassée, & répandre dans les cendres une portion de ce qui étoit dedans, & je remarquai que dans le tems où la chaleur étoit la plus violente, qu'elle s'entonnoit, pour ainsi dire, dans la cornue cassée, & passoit jusques dans le récipient, le Sel volatil y devenoit plus apparent, & qu'au contraire

il disparut entierement, quand les vaisseaux furent refroidis.

Les petits vestiges de Sel volatil, dont je viens de parler, me firent appréhender que ma Craye n'eût pas été assez calcinée, & qu'elle ne fût pas parfaitement réduite en Chaux; ce qui m'engagea à la calciner plus vivement pour l'expérience que j'étois obligé de recommencer.

J'en mis, de même que la première fois, neuf onces dans une cornue avec trois onces de Sel ammoniac; il vint d'abord de l'Esprit volatil, il s'éleva ensuite une petite quantité de Sel volatil fort beau & fort transparent, mais qui ne s'attachoit qu'aux endroits où le balon étoit échauffé par le fourneau; ainsi la portion du récipient qui étoit du côté du fourneau, étoit assez chargée de Sel volatil, pendant qu'à l'autre partie il n'y en avoit pas le moindre vestige; & quand le balon fut refroidi, tout le Sel disparut, de sorte que le lendemain je ne trouvai dans mon récipient, que cinq gros d'Esprit volatil très pénétrant, ce qui est bien peu pour trois onces de Sel ammoniac que j'avois employé: aussi la tête-morte pesoit-elle onze onces, au lieu de neuf, qui étoit le poids de la Craye, & à mesure que cette tête-morte s'humectoit à l'air, elle répandoit une odeur urineuse considérable.

On voit par cette expérience, que la même Craye qui avant que d'être calcinée, donnoit plus de Sel volatil que le poids du Sel ammoniac qu'on avoit employé, non seulement n'en donne que tres peu après la cal-

cina-

cination , mais cette petite portion de Sel volatil ne peut se soutenir que tant que les vaisseaux sont chauds , & se résout en liqueur à mesure qu'ils se refroidissent . Ce n'est pas tout : au-lieu d'être emportée en partie par le volatil urineux , comme cela arrivoit avant la calcination , elle retient , étant calcinée , beaucoup de Sel volatil , de même que la Chaux , & n'en laisse échapper que ce qui est emporté par l'humidité qui se trouve dans les matieres.

A l'égard de l'objection qu'on pourroit tirer de la petite quantite de Sel volatil qui a paru pendant l'opération , on pourroit dire que la Craye , qui ne fait jamais une très bonne Chaux , ne se charge pas dans les plus violentes calcinations , d'une aussi grande quantité de parties de feu que les Pierres dures qui , communément , fournissent de meilleure Chaux.

Cette expérience paroît donc être très favorable aux parties de feu ; cependant si ce sont elles qui donnent la liquidité à ces Sels , pourquoi ne s'est-il formé de Sel concret que dans la partie de mon récipient qui étoit exposée à la chaleur du fourneau ? en augmentant la cause de la fluidité , s'en doit-il suivre la sécheresse ? Cela peut arriver en certains cas , mais qui ne paroissent pas avoir d'application ici.

Quoi qu'il en soit , l'effet singulier que la calcination avoit produit sur la Craye , m'a fait naître l'envie de savoir ce qu'elle produiroit sur les Sels alkalis fixes : car enfin si ce sont les parties de feu que la calcination



a portées dans la Craye, qui empêchent les Sels volatils qu'on distille avec cette Chaux, de prendre une forme concrète qui soit durable, un Sel fixe vivement calciné doit, ce me semble, produire à-peu-près le même effet.

Il ne paroît pas douteux que ces Sels se puissent charger de parties de feu, puisqu'on a recours à cet élément concentré dans leurs substances, pour expliquer leur qualité caustique & brulante; essayons donc d'en charger ces Sels alkalis le plus qu'il nous sera possible, & voyons s'ils continueront après cela à nous donner du Sel volatil en forme concrète.

J'ai, dans cette intention, mis dans une petite cornue, quatre gros de Verre de Borax, & deux gros de Sel ammoniac, & je n'en ai point eu de Sel volatil, mais seulement environ le quart d'une cuillerée d'Esprit volatil fort pénétrant: le Borax est cependant un vrai Sel alkali, M. Lémery l'a démontré, il contient même une portion d'un alkali volatil, comme le prouve le Sel sédatif de M. Homberg, & encore mieux le Mémoire que M. Geoffroy a donné sur ce Sel; cependant il n'a point donné ce Sel urineux volatil avec le Sel ammoniac: qui ne seroit pas porté à croire que c'est encore un effet de la violente calcination qu'on a donné à ce Sel en le vitrifiant?

Cependant, comme je ne fais pas qu'on employe le Borax pour la distillation du Sel ammoniac, j'ai cru devoir m'assurer avant que de rien décider, de ce que ce Sel simplement  
des.

desséché, & sans avoir été calciné, produiroit avec le Sel ammoniac. Ainsi j'ai mis dans une cornue, avec une demi-once de Sel ammoniac, une once & demie de Borax que j'avois simplement desséché dans un creuset; mais je n'ai presque point eu non plus de Sel volatil, même peu d'Esprit, & la meilleure partie de mon Sel ammoniac étoit sublimée à la voûte de ma cornue en une masse dure & crySTALLINE.

J'ai encore appréhendé d'avoir trop calciné mon Borax, car je ne pouvois pas comprendre pourquoi je ne retirois presque pas de Sel volatil avec un Sel aussi incontestablement alkali. J'ai donc mis deux onces de Borax dans un creuset, & si-tôt qu'il a été fondu, je l'ai versé sur un marbre pour le laisser refroidir, & neuf gros de ce Borax avec trois gros de Sel ammoniac m'ont donné six gros & demi d'Esprit volatil d'une médiocre force, & il est resté dans la cornue cinq gros de tête-morte avec un demi-gros de Sel ammoniac qui étoit sublimé à la voûte de la cornue. Il est vrai que ce Sel ammoniac sentoit l'urineux, ce qui pourroit faire croire qu'il étoit un peu allié de Sel volatil; mais cette odeur peut venir aussi d'une portion d'Esprit volatil qui sera resté engagée dans le Sel ammoniac. Ces expériences offrent plusieurs choses dignes d'attention.

1°. Le Borax, quoique presque tout alkali fixe, ne donne point, ou très peu de Sel volatil quand on l'employe pour intermede dans la distillation du Sel ammoniac.

2°. Trois parties de Borax ne suffisent pas

pas pour retenir une partie de Sel ammoniac.

3°. Quand les matieres ont été desséchées, j'ai eu très peu d'Esprit ; mais au-lieu que la Chaux retient le Sel ammoniac, le Borax le laisse échapper.

4°. Quand on ne desseche pas les matieres, on retire une assez grande quantité d'Esprit, à la vérité assez foible, parce que le Borax & le Sel ammoniac contiennent beaucoup d'humidité. Ces expériences méritent bien d'être réitérées & examinées encore de plus près, mais il reste pour constant, que ce n'étoit pas la calcination qui m'empêchoit d'avoir du Sel volatil, ce qui rendoit ces opérations inutiles pour le but que je m'étois proposé, & me détermina à choisir pour mon expérience le Sel de Tartre qu'on fait qui donne du Sel volatil avec le Sel ammoniac ; je crus cependant devoir y joindre la Soude, à cause de la ressemblance de son Sel avec le Borax.

Je chargeai donc une petite cornue de quatre gros de Sel ammoniac, & d'une once & demie de Sel de Tartre que j'avois calciné à un violent feu de soufflets, & je mis dans une autre cornue une pareille quantité de Sel ammoniac avec une once & demie de Soude que j'avois calcinée jusqu'à un commencement de vitrification ; mais malgré les calcinations j'ai retiré de l'une & l'autre cornue quatre gros de bon Sel volatil.

Ainsi bien loin que la calcination s'oppose ici à la formation du Sel volatil, elle paroît plutôt la favoriser, puisque je ne sache au-

un

cun Auteur qui dise avoir retiré comme moi aussi pesant de Sel volatil qu'il avoit employé de Sel ammoniac.

En 1700, M. de Tournefort rapporte, comme une chose singulière, qu'il avoit retiré 10 onces de Sel volatil, plus 3 onces d'Esprit de 15 onces de Sel ammoniac; & en 1723, M. Geoffroy dit qu'en desséchant ses matieres, & n'employant pour toute humidité que de l'Esprit de Vin, il retira 13 onces de Sel volatil de 16 onces de Sel ammoniac, c'est-à dire, plus des trois quarts de la pesanteur du Sel ammoniac qu'il avoit employé, au lieu des deux tiers que M. de Tournefort avoit eus: & moi, en retranchant l'Esprit de Vin, je retire autant & même plus pesant de Sel volatil que j'employé de Sel ammoniac. Il est vrai que quand on employe l'Esprit de Vin, le Sel volatil a toujours une meilleure odeur, & ne sent point le brulé; d'ailleurs je prouverai dans la suite que quand on veut avoir un Sel volatil bien pénétrant, il ne faut pas tendre à en retirer le plus qu'il est possible.

Ces remarques peuvent être utiles à ceux qui auront à distiller le Sel volatil ammoniac; mais il faut revenir à notre objet, & examiner si les expériences que j'ai rapportées dans ce Mémoire, ne peuvent pas jeter quelques lumieres sur la question que je me suis proposé d'examiner, & fournir quelque cause particulière qui puisse du moins concourir avec celles qui ont été proposées pour l'explication du phénomène que nous essayons

d'éclaircir. Pour cela je prie qu'on fasse attention :

1°. A la petite quantité d'Esprit volatil que j'ai retiré avec la Chaux, quand j'ai employé des matieres bien desséchées par un feu des plus violens : je n'en ai eu que quelques gros d'une quantité assez considérable de matieres.

2°. A la facilité avec laquelle on retire cet Esprit quand on employe de l'eau : il ne faut presque point de feu.

3°. A la grande quantité de Sel volatil que j'ai retiré avec le Sel de Tartre & la Craye, mes matieres étant bien desséchées : j'ai eu au moins aussi pesant de Sel volatil que j'avois employé de Sel ammoniac.

D'où on peut conclurre que l'urineux de Sel ammoniac ne peut passer seul dans la distillation, puisque dans toutes les distillations du Sel ammoniac nous voyons toujours cet urineux engagé dans quelque autre matiere.

Quand on employe un intermede avec lequel il ne contracte aucune union, comme le Sable, le Sel marin, même le Borax, le Sel ammoniac n'est point décomposé, & l'urineux monte avec l'acide du Sel marin.

D'autres fois il abandonne son acide à l'intermede qu'on lui présente, mais en même tems l'urineux s'unit intimement à une portion de cet intermede qu'il emporte, quelque fixe qu'il soit de sa nature. Nous en avons vu des exemples dans les distillations avec la Craye, avec le Sel de Tartre & la Soude.

Enfin dans la distillation de l'Esprit volatil par la Chaux, on le voit passer avec l'eau qui  
est

est contenue dans les matieres, ou qu'on y ajoute à dessein. A-t-on soin de retrancher toute l'humidité? plus ni d'Esprit ni de Sel volatil. Ce sont-là des faits incontestables. Voici les conséquences qu'on en peut tirer.

1<sup>o</sup>. Toutes les fois que l'urineux ammoniac paroît dans la distillation en forme concrète, c'est qu'il a emporté avec lui une portion concrète de l'intermede avec lequel on l'a distillé.

2<sup>o</sup>. Toutes les fois qu'on a cet urineux en forme d'Esprit, c'est qu'il a passé dans la distillation avec l'eau qui étoit contenue dans les matieres, & qu'au-lieu d'être joint à une substance solide qui lui donne du corps, il l'est à une liquide qui le fait paroître sous cette forme qui lui est propre.

Après les expériences que nous venons de rapporter, tout cela ne souffre plus de difficulté; mais pourquoi la Craye passe-t-elle avec l'urineux dans la distillation, & que la Chaux résiste si puissamment à ses efforts? Quelque probables que me paroissent les raisons que j'en vais donner; il s'en faut cependant beaucoup qu'elles soient aussi certaines que les faits que je viens de rapporter; je ne les propose donc que comme des conjectures: sur ce pied-là les voici.

La Chaux est une terre à laquelle la calcination a enlevé presque toute son humidité, presque tous ses acides & tout ce qu'elle contenoit de gras, soit que ce gras appartint à quelques parties animales, comme cela arrive dans les Pierres qui sont composées de coquillages, soit que ce gras soit bitumineux,

comme cela peut arriver en d'autres occasions: la Chaux a cependant de l'âcreté, & est brulante; c'est aux parties de feu concentrées dans cette terre, que M. Lémery attribue ces dernières propriétés. Je ne crois pas qu'on puisse en général donner une idée plus juste de la Chaux. Il est question maintenant d'examiner ce qu'elle doit produire, en la supposant telle que nous venons de l'exposer.

1<sup>o</sup>. Elle doit être très-avide de l'humidité, & s'en charger quand on l'y expose.

2<sup>o</sup>. Elle doit absorber les acides, & les retenir puissamment.

3<sup>o</sup>. Elle doit aussi s'unir avec les matières grasses, & faire avec elles une espèce de Savon.

L'expérience d'ailleurs justifie toutes ces propriétés, c'est pourquoi je me crois en droit de dire que la Chaux n'agit pas seulement sur l'acide du Sel ammoniac qu'elle retient si puissamment; que la plus violente action du feu ne le lui peut faire abandonner, comme je le prouverai par des expériences particulières; mais encore que la Chaux agit sur la matière grasse qui accompagne toujours les Sels alkalis volatils, ce qui décompose totalement le Sel ammoniac. De-là la grande tenacité du Sel ammoniac avec la Chaux, le feu le plus actif ne l'en peut séparer; de-là encore cette grande déperdition d'alkalis urinaires que j'ai déjà prouvée, & que je démontrerai encore mieux par des expériences que je rapporterai dans la suite; & il est incontestable que tous ces effets sont  
des.

des suites de la calcination, puisqu'en calcinant de la Craye, en la réduisant en Chaux, elle ne donne plus de Sel volatil. Mais de même qu'en calcinant de la Craye, on en fait de la Chaux, ne pourroit-on pas détruire dans la Chaux les effets de la calcination, & la rendre semblable à la Craye? C'est dans ce dessein que j'ai quelquefois employé dans mes expériences de la vieille Chaux éteinte à l'air depuis trois à quatre ans, mais on a vu qu'elle ne donne point de Sel volatil. J'en ai pris pareillement qui, depuis plusieurs années, étoit restée à l'air, ayant d'abord été éteinte dans l'eau; celle-ci a donné un peu de Sel volatil pendant l'opération, mais qui s'est dissipé si tôt que les vaisseaux ont été refroidis, & il s'est réduit en liqueur.

Enfin j'ai lessivé pendant quatre mois de la Chaux, passant tous les jours de l'eau chaude dessus, & emportant celle qui surnageoit avec la croûte cristalline qui ne manque pas de s'y former, & ayant laissé pendant deux ans cette Chaux à l'ombre, je l'ai employée avec le Sel ammoniac, & elle m'a donné assez raisonnablement de Sel volatil très transparent, & qui me paroissoit cristallisé en cube. Je l'avois mis dans une bouteille pour l'apporter à l'Académie, mais en quinze jours de tems il s'est presque tout réduit en liqueur, & la forme des cristaux est méconnoissable. Voilà donc de la Chaux presque redevenue semblable à la Craye; elle a cependant conservé encore beaucoup d'acreté sur la langue, aussi ne donne-t-elle pas tant de Sel volatil que la Craye, & ce Sel



volatil a plus de disposition à se réduire en liqueur.

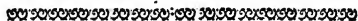
Les matieres absorbantes se chargent toujours par préférence des graisses grollieres; le raffinage du Sucre & de la Crème de Tartre le prouvent, aussi bien que la rectification des Huiles fétides par la Chaux: cependant les Huiles les plus ténues, celles qui sont, pour ainsi dire, les plus élémentaires, leur échappent ordinairement; de-là la grande volatilité de l'Esprit volatil ammoniac distillé avec la Chaux qui a retenu la partie la plus grossiere du volatil urineux. Je ne crois pas qu'on puisse révoquer en doute ce que je viens d'avancer: je ne négligerai cependant pas de rapporter quelques expériences qui le confirment, d'autant qu'elles me mettront en état de répondre à deux objections que je sens qu'on pourroit me faire.

1<sup>o</sup>. J'ai poussé à un feu très violent la distillation du Sel ammoniac avec la Chaux, sans pouvoir retirer de la Tête-morte ni l'acide du Sel marin qui y reste très certainement, ni la matiere grasse que la Chaux a retenue du Sel ammoniac; mais en versant sur cette Tête-morte de l'Huile de Vitriol, l'un & l'autre se sont manifestés, l'acide du Sel marin a passé par la distillation, & la matiere grasse a fait avec l'acide vitriolique un Souphre volatil des plus pénétrants. Qu'on ne soit pas surpris de cette ténacité de l'acide du Sel marin dans la Chaux, puisqu'ayant mis une bonne quantité de cet acide sur de la Chaux, un feu assez violent pour fondre ma cornue n'a pu l'en détacher. A l'égard de  
la

la matiere grasse, on fait que dans les vaisseaux clos le plus grand feu ne la peut détacher des matieres terreuses auxquelles elle est jointe, le charbon sort de la cornue tel qu'on l'y a mis.

2°. J'ai pris de l'Esprit volatil distillé avec la Chaux, je l'ai repassé plusieurs fois sur de nouvelle Chaux vive, j'ai toujours perdu de mon Esprit volatil, & la Chaux restoit si sensiblement chargée de graisse, qu'il m'auroit été inutile de m'en assurer en versant dessus de l'Huile de Vitriol; il suffisoit de la calciner dans un creuset, ou d'en mettre sur une pêle rouge, pour la reconnoître à l'odeur de graisse brulée qui s'en échappoit.

Si cela est cependant, en saoulant, pour ainsi dire, la Chaux de cette matiere grasse dont elle est si avide, ne pourroit-on pas enfin espérer d'avoir avec elle un Sel volatil en forme concrette? Nous avons fait plusieurs expériences pour nous en assurer, mais nous en réservons le détail pour la troisieme Partie de nos recherches sur le Sel ammoniac.



### TROISIEME MEMOIRE

#### SUR LES HEMORRAGIES.

Par M. PETIT \*.

**D**ANS les Mémoires précédens j'ai traité de la maniere dont s'arrête le sang des Arteres

\* 20. Decemb. 1735.

Arteres qui sont entierement coupées, comme lorsque l'on fait l'amputation de quelque membre: dans celui-ci, j'examinerai si le sang des Arteres qui ne sont que simplement ouvertes (comme il arrive quelquefois en faisant la Saignée) s'arrête de même par un Caillot, & s'il est plus ou moins facile d'arrêter le sang dans un cas que dans l'autre.

Quand on a vu le Caillot qui se forme à l'extrémité des Arteres entierement coupées; on conçoit facilement qu'un cylindre de sang congelé, qui a quelquefois cinq ou six lignes de longueur, & qui dans toute cette étendue est devenu adhérent à la surface intérieure du vaisseau qui lui a servi de moule; on conçoit, dis-je, qu'un tel caillot, soutenu d'un bandage compressif, est capable d'arrêter l'Hémorragie. Mais on ne croira peut-être pas avec la même facilité, qu'un caillot puisse arrêter solidement le sang d'une Artere qui n'est que simplement ouverte.

Ce doute paroît fondé sur ce que dans les amputations des membres, comme on n'a plus besoin de vaisseaux au dessous de l'endroit coupé, on fait sur l'extrémité des arteres une compression qui intercepte totalement le passage du sang; au lieu que l'hémorragie de l'artere, qui n'est que simplement ouverte, doit être arrêtée de façon à ne point intercepter le cours naturel du sang, sans quoi le membre tomberoit en mortification.

De ce que dans ce dernier cas la compression doit se faire de maniere que le sang ne cesse point de couler dans le vaisseau, pendant même la formation du caillot, l'on peut

con-

conclure que le caillot qui se forme à l'artere simplement ouverte, ne doit point déborder la paroi intérieure de l'artere, ni avancer dans la cavité du vaisseau qui doit rester libre pour le passage du sang.

La partie du caillot, que j'ai appelée le *Bouchon*, ne peut donc avoir dans les arteres ouvertes, que l'épaisseur de la membrane de l'artere; au-lieu qu'à l'embouchure des arteres entierement coupées, le caillot a quelquefois cinq ou six lignes de profondeur.

Cette considération pouvoit bien me faire douter que dans le cas de l'artere simplement ouverte, le caillot eût en lui-même les conditions nécessaires pour arrêter sûrement l'hémorragie: assuré néanmoins par une observation constante, que le caillot est le moyen universel dont la Nature se sert pour arrêter non seulement les hémorragies ordinaires, mais encore celles qui se font dans les cavités de la poitrine ou du bas-ventre, & qui, quoique souvent considérables, s'arrêtent sans autres secours; ayant d'ailleurs vu plusieurs fois dans les animaux les hémorragies dépendantes de la seule ouverture du vaisseau, s'arrêter de même par un caillot, j'ai cru ne rien hazarder, en avançant que dans les arteres ouvertes, ainsi que dans les arteres coupées, le sang qui sort s'épanche au voisinage de l'ouverture, qu'il s'y coagule, & qu'il y forme le caillot qui arrête l'hémorragie.

Il s'agit maintenant d'examiner s'il est vrai que le sang s'arrête plus facilement quand l'artere est entierement coupée, que lorsqu'elle n'est

n'est que simplement ouverte. C'est le sentiment de bien des gens, sentiment confirmé par la pratique de quelques Anciens, qui, après avoir tenté sans succès tous les Topiques usités de leur tems, ont eu recours à la section totale de l'artere pour parvenir à arrêter l'hémorragie.

J'ajouterai ce que j'ai observé moi-même sur la fin du siècle passé, ayant été témoin des expériences que les S<sup>rs</sup> Rabel, Piot & quelques autres firent alors de leurs Eaux & Poudres stiptiques, tant aux Invalides & à la Charité, que dans plusieurs maisons particulières. Ils coupoient l'Artere crurale d'un Chien avec un couteau pointu, ou avec une épée tranchante, & pour arrêter le sang, ils appliquoient leurs stiptiques, qui, selon eux, étoient spécifiques contre l'hémorragie, même après les amputations. Dans ce dernier cas, le succès ne répondit point à leurs promesses; mais lorsqu'ils se contentoient de plonger le couteau dans un membre, j'ai vu qu'à plusieurs des Chiens ainsi blessés, ils arrêtoient le sang avec assez de facilité. Plusieurs aussi moururent d'hémorragie; je les disséquai, & je trouvai que l'artere, au lieu d'être totalement coupée, n'étoit que simplement ouverte.

Ces observations n'ont rien de surprenant, lorsqu'on considère que le mince & foible bouchon, faisant partie du caillot de l'artere ouverte, est d'autant moins capable de s'opposer à l'hémorragie, que la compression qu'on y fait, & qui, si elle étoit forte, pourroit soutenir le caillot, est au contraire beaucoup

coup plus foible que celle que l'on fait à l'hémorragie des arteres entierement coupées: dans celle-ci, comme nous l'avons déjà dit, il faut nécessairement comprimer, jusqu'à effacer la cavité de l'artere que l'amputation du membre rend inutile; au contraire dans l'artere simplement ouverte, la compression doit être modérée, de façon qu'elle n'interrompe point le cours naturel du sang dans le vaisseau, qui pendant, comme après la guérison, doit porter la nourriture à la partie à laquelle il est destiné.

Cette espece de compression, qui n'abolit point la fonction du vaisseau, ne peut gueres avoir lieu que dans le cas où l'ouverture de l'artere est médiocre; car lorsque le vaisseau est considérablement ouvert, le caillot ne pouvant alors que très difficilement faire canal avec ce qui en reste, il faut presque toujours agir de la même maniere que si le vaisseau étoit totalement coupé, c'est-à-dire qu'il faut entierement boucher le canal, & empêcher que le sang y passe: si l'on vouloit dans ce cas comprimer foiblement, le sang chasseroit continuellement le caillot, & l'hémorragie subsisteroit. Il n'en est pas de même lorsqu'il n'y a que le quart, & encore mieux la cinquieme ou la sixieme partie du vaisseau qui soit ouverte; alors le caillot pouvant être soutenu par un bandage modéré, ne sera point chassé, & bouchera l'ouverture pendant que le sang coulera dans le vaisseau presque à l'ordinaire. Dans ce cas même, la partie du caillot que j'ai appelée le *convercle*, suppléant à la foiblesse du bouchon,

l'hé.

l'hémorragie pourra n'être pas plus difficile à arrêter que dans le cas de l'artere entierement coupée.

Il y a en effet cette différence entre le caillot des arteres ouvertes, & celui des arteres coupées, que dans celles-ci le bouchon est plus considérable que le couvercle, & que dans les autres le couvercle est plus considérable que le bouchon. Ce que j'avance peut non-seulement se voir, mais est une suite nécessaire de l'état des choses. L'artere étant coupée, tout le sang arrêté dans la cavité du vaisseau est employé à former le bouchon, sans que rien soit capable d'en retrancher la moindre partie. Le cylindre de sang coagulé qui s'y forme, a, comme on l'a dit, toute l'étendue de la cavité du vaisseau, depuis l'endroit bouché jusqu'à la branche collatérale dans laquelle le sang circule; au-lieu que dans l'artere qui n'est que simplement ouverte, le bouchon ne peut avoir d'étendue que l'épaisseur des membranes de l'artere; puisque s'il étoit possible qu'il s'étendît plus avant dans la cavité du vaisseau, il seroit, pour ainsi dire, rogné ou raccourci à chaque instant, par le sang qui y passe continuellement, & avec rapidité.

A l'égard du couvercle, on conçoit bien qu'il ne peut pas être considérable à l'artere coupée, parce que la compression qu'on est obligé de faire pour boucher le vaisseau est si forte, qu'elle éloigne & disperse une partie du sang qui pourroit le-former; & d'ailleurs si la bouche du vaisseau est exactement comprimée, elle ne peut en fournir de nouveau.

veau. Mais aux arteres qui ne sont qu'ouvertes, le couvercle doit être beaucoup plus fort, parce que la compression qu'on y fait est beaucoup plus foible, elle écarte & disperse beaucoup moins le sang extravasé. De plus, comme cette compression n'intercepte point la circulation dans l'artere, les gouttes de sang qui peuvent s'échapper, fortifient le couvercle d'instant à autre, jusqu'à ce que le bouchon entierement formé, puisse boucher exactement l'ouverture: cette espece de compensation de la foiblesse du bouchon par la force du couvercle, & de la foiblesse du couvercle par la force du bouchon, fait que toutes choses d'ailleurs étant égales, il ne doit pas, ce semble, y avoir plus de difficulté d'arrêter le sang d'une artere simplement ouverte, que d'arrêter celui de l'artere entierement coupée. Quand je dis, toutes choses étant égales, j'entends que si de deux arteres d'un égal diametre, l'une est entierement coupée, & que l'autre ne soit que simplement ouverte, le sang de celle-ci s'arrêtera aussi facilement que celui de l'autre.

Il est même un cas dans lequel le couvercle du caillot de l'artere ouverte est si solidement placé, qu'il suffiroit seul pour arrêter l'hémorragie: c'est lorsque le sang s'est logé dans le tissu cellulaire qui enveloppe l'artere; il est même ordinaire que cela arrive ainsi toutes les fois que l'artere a été ouverte par un instrument piquant & tranchant, tel qu'une Lancette, parce que la Lancette fait une plus grande ouverture aux membranes de l'artere qui ont quelque solidité, qu'elle



le n'en fait au tissu cellulaire qui n'en peut éviter la pointe, mais qui peut éluder le tranchant par sa flexibilité & par son peu d'adhérence à la membrane externe de l'artere. Or si l'ouverture de l'artere est plus grande que celle du tissu cellulaire, il est clair que le sang venant à sortir avec impétuosité, se logera dans ce tissu cellulaire, & que s'y coagulant, il formera un couvercle d'autant plus propre à retenir le bouchon, qu'il sera lui-même retenu par les membranes de toutes les cellules dans lesquelles il s'est engagé: c'est ce qui n'arrive point aux arteres entièrement coupées.

De tout ce que j'ai dit, on peut conclurre,

1°. Que l'hémorragie de l'artere simplement ouverte, est arrêtée par un caillot, comme celle de l'artere entièrement coupée.

2°. Que si l'on arrête plus difficilement l'hémorragie de l'artere simplement ouverte, que celle de l'artere coupée, c'est seulement lorsque l'artere est considérablement ouverte, ou que la partie du caillot qui forme le couvercle, n'est pas située aussi avantageusement que dans le cas dont j'ai parlé.

3°. Enfin que si l'on doit, autant qu'il est possible, arrêter l'hémorragie de l'artere simplement ouverte, en comprimant de façon à conserver la fonction du vaisseau, on a pour ressource assurée (dans le cas où l'on ne peut arrêter ainsi l'hémorragie) de traiter l'artere simplement ouverte, comme on traiteroit l'artere entièrement coupée.

Après toutes les observations que j'ai faites sur la manière dont s'arrête l'hémorragie, je

je n'ai pu m'empêcher de considérer le caillot comme un corps formé de l'assemblage des parties du sang qui sont destinées à la nourriture & à la réparation des parties, c'est-à-dire, de cette substance qui s'épanche dans les playes, & qui les réunit en quatre ou cinq heures, si on a eu soin d'en rapprocher les bords. Ce qu'il y a de certain, c'est que nous trouvons ce caillot aussi fortement attaché au bord de l'ouverture de l'artere, que les chairs qui forment les cicatrices, le sont aux levres des playes. Je ne prétends pas prouver ici que l'organisation de ce caillot soit précisément la même que celle des chairs qui se régénèrent dans les playes, & qui forment leur cicatrice; mais aussi on auroit bien de la peine à prouver le contraire. Je laisse à part cette discussion, il suffit d'être assuré que ce caillot, ou cette portion de suc nourricier épaissie, étant une fois intimement unie à l'ouverture ou coupure de l'artere, non seulement empêche le sang de sortir pendant la cure de la maladie, mais encore qu'elle reste après la guérison, & qu'elle ne diminue que comme les cicatrices diminuent, je veux dire, à mesure qu'elles s'affermissent.

Ce que j'avois cru pouvoir assurer, fondé sur la seule analogie, je l'ai démontré à l'Académie.

Le mercredi 3 Décembre 1732, & le samedi suivant, j'y fis voir l'artere du bras d'un Homme qui étoit mort subitement deux mois après avoir été parfaitement guéri de l'ouverture de cette artere; je montrai alors que  
les

les levres de la playe de l'artere n'étoient point réunies l'une à l'autre, mais que le sang avoit été arrêté par un caillot qui bouchoit l'ouverture, & qui étoit adhérent à toute sa circonférence.

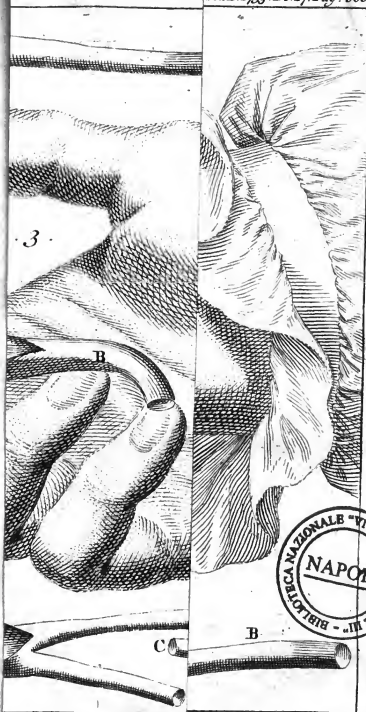
J'ai fait dessiner cette piece suivant les différens côtés par lesquels elle fut examinée.

La première Figure représente le tronc de l'artere brachiale qui avoit été blessée dans son tronc, six lignes au-dessus de sa bifurcation. *A* est la partie externe du caillot que j'appelle le *couvercle*, qui excède la surface extérieure de l'artere. *B* est le tronc de l'artere. *CC* sont deux de ses branches.

La seconde Figure représente cette même artere que j'ai ouverte dans sa longueur, pour voir le caillot du côté de la cavité de l'artere. Au point *A* on apperçoit la partie du caillot que j'appelle le *bouchon*, laquelle ne surpasse point la surface interne de l'artere; on remarque seulement qu'autour du caillot, la cavité de l'artere y est un peu élargie.

La troisième Figure représente le bouchon & le couvercle que l'on avoit poussé du dehors de l'artere dans sa cavité, de sorte que le couvercle ne paroissoit plus en dehors: c'est ce que représente la quatrième Figure au point *A*.

Si je n'ai pas donné plutôt ce Mémoire à l'Académie, c'est parce que je voulois faire quelques expériences qui pussent confirmer, ou détruire les idées que j'avois sur la nature & la durée du caillot. La première expérience a été de faire tremper cette artere dans l'eau pendant deux mois, changeant d'eau deux





deux ou trois fois par jour : au bout de ce tems, je trouvai le caillot aussi ferme & aussi adhérent à l'ouverture de l'artere, qu'il l'étoit le premier jour. La seconde expérience a été de le mettre dans l'eau-de-vie, & depuis près de trois ans qu'il trempe dans cette liqueur, j'ai montré que le caillot n'avoit rien perdu de sa consistance, ni de son adhérence à l'ouverture de l'artere; d'où l'on peut conclurre que le caillot est une substance analogue à celle des cicatrices : c'est ce que je voulois prouver.



# ANALYSE

## DES EAUX DE FORGES.

*Et principalement de la Source appelée  
la ROYALE.*

Par M. BOULDUK. \*

**D**E tous les remedes, dont la Médecine tant ancienne que moderne fait usage, il n'y en a aucun qui ait eu plus de succès dans tous les tems que les Eaux minérales, sur-tout dans les maladies chroniques.

Les Membres de cette Académie, destinés à éclaircir cette partie de la Physique, se sont dès son établissement appliqués particulièrement à reconnoître quels pouvoient être les  
 prin.

\* 12 Novemb. 1735.

*Mém.* 1735.

principes par lesquels ces Eaux opéroient leurs effets , afin que ces principes étant mieux connus , on pût plus sûrement distinguer les maladies dans lesquelles elles pourroient être utilement employées.

Mais il est arrivé dans ce travail ce qui arrive ordinairement à ceux , qui les premiers entreprennent l'examen d'un sujet inconnu : ils ne font que le débrouiller , & , pour ainsi dire , dégrossir la matiere , sans nous donner des notions ou des idées bien claires & bien distinctes. La Nature est trop cachée dans ses opérations , & les proportions & combinaisons des matieres qu'elle employe sont si variées , que sans un travail assidu , suivi & répété , & même par des voyes différentes , il est presque impossible de parvenir à les connoître. Tout ce que nous avons pu recueillir du travail de ceux qui s'y sont appliqués jusqu'ici , c'est de connoître qu'il étoit nécessaire de prendre un autre chemin que celui qu'ils ont pris. J'avoue pourtant , que si je n'avois pas profité de leur travail , pour en sentir le défaut & le manque de précision , je me serois égaré de même , & mes fautes ne seroient peut-être pas si profitables qu'ont été les leurs.

Muni de ces connoissances , j'ai tenté l'analyse des Eaux de Passy près Paris , qui sont du genre des Acidules , & j'y ai été invité par la facilité d'en avoir commodément , & en grande quantité , ayant reconnu de reste l'impossibilité de bien démêler & retirer séparément & sans confusion , les différens principes qui font l'efficacité des Eaux minérales ,

rales , lorsque l'on travaille sur une petite quantité. Après ce premier Essai que je communiquai à l'Académie en 1726, le Voyage que fit un grand Prince à Bourbon-l'Archambault, & le secours d'un habile homme de la Profession qui l'accompagnoit, & auquel je communiquai mes vues, me donnerent le moyen d'avoir une grande quantité de ces Eaux concentrées en un petit volume; je reçus aussi par la même voye, des Eaux telles qu'elles venoient de la Source & sans avoir été travaillées, que l'on m'envoya promptement, & avec toutes les précautions convenables: ces facilités me furent un moyen de donner une Analyse de ces Eaux Thermales en 1729.

Enfin cette année, j'ai saisi l'occasion d'examiner les Eaux de Forges, dont l'ancienne réputation étoit une raison plus que suffisante pour m'engager à ce travail, quand je n'y eusse point été porté par un motif bien plus intéressant, qui étoit l'usage que la Reine alloit en faire, par le conseil de M. Helvetius son premier Médecin, & Membre de cette Académie. La sagesse de ce conseil a été bien justifiée par le succès qu'elles ont eu pour le parfait rétablissement de la santé de cette Princesse.

Je fus dans cette occasion chargé d'envoyer sur les lieux un homme attentif, afin d'avoir chaque jour de ces Eaux en aussi peu de tems qu'il étoit possible, & avec toutes les précautions nécessaires pour en éviter l'altération.

Il y a à Forges, comme l'on sait, trois



sources d'Eaux minérales qui sont distinguées par des dénominations différentes , savoir la *Royale*, la *Cardinale*, & la *Reinette*. La Royale est celle qui est le plus ordinairement employée; on regarde la Cardinale comme trop forte & trop dure , & peu d'estomacs s'en accommodent; pour la Reinette, comme la plus foible des trois, elle est quelquefois employée par les buveurs, pour boisson ordinaire dans les repas, mêlée avec du Vin.

C'est la *Royale*, dont la Reine s'est servie, & c'est aussi celle sur laquelle j'ai travaillé.

L'homme , que j'avois chargé d'envoyer chaque jour les Eaux pour la Reine, en a évaporé à lente chaleur sur les lieux mêmes 750 bouteilles, chaque bouteille tenant 34 onces, ce qui fait la quantité de 1593 livres & 12 onces, que l'on a réduite à la quantité de 4 à 5 livres.

On m'a aussi amassé séparément une certaine quantité du *sédiment* qui se précipite naturellement & s'accumule chaque jour dans les Rigoles par lesquelles les Eaux s'écoulent.

J'ai de plus examiné par moi-même chaque jour, à l'arrivée des Eaux, & avant que d'en faire prendre à la Reine, la teinte que prenoient ces Eaux par la Noix de galle; j'ai aussi examiné le sédiment précipité au fond des bouteilles selon qu'elles étoient plus ou moins gardées; & outre cela j'ai fait différentes expériences & observations sur ces Eaux, dont je vais avoir l'honneur de rendre compte à l'Académie.

Ces Eaux sont à leur source, & dans les  
bou-

bouteilles qui en viennent par relais , très claires, limpides & sans dépôt; elles ont une saveur ferrugineuse & légèrement astringente, qui approche de celle d'une Encre foible; elles ont aussi une petite odeur assez agréable, que quelques Auteurs ont comparée à celle du Vin.

Mais quand on les garde quelques jours, elles n'ont plus ni saveur ni odeur, ce que l'on attribue communément à la perte & dissipation d'un esprit très volatil que l'on croit que les acidules en général ont naturellement, & alors il se trouve un petit dépôt jaunâtre au fond des bouteilles.

Dans des tems chauds, ou auprès du feu, on voit distinctement, qu'à mesure qu'elles jettent des petites bulles d'air qui crevent à la surface, même dans des bouteilles exactement bouchées, elles perdent leur limpidité, & deviennent un peu laiteuses; & quand la petite effervescence finit, elles s'éclaircissent de nouveau, & font un dépôt.

J'ai voulu d'abord examiner ces Eaux de la même manière que j'avois employée pour celles de Passy, pour avoir chaque mixte qu'elles contiennent séparément, & autant qu'il seroit possible, dans son état naturel; mais je n'y ai pas pu réussir aussi aisément que je l'espérois.

Les épreuves que j'ai faites pour pressentir quelques-uns de leurs mixtes par l'Argent dissous, par le Mercure dissous, par l'Huile de Chaux, le Vinaigre distillé, la teinture de Violettes, & d'autres, ne m'ont rien offert de bien sensible, toutes ces matières n'ayant

presque pas agi, ou du moins si peu, que je n'en ai pas pu tirer des conséquences justes.

L'Huile de Tartre par défaillance trouble un peu lentement ces Eaux, mais cela ne signifie pas grand' chose, puisque ces Eaux deviennent facilement troubles toutes seules; sur-tout dans des vaisseaux ouverts.

Il n'y a que le Lait & la Noix de galle qui aient dénoté quelque chose d'avance: le Lait bouilli avec ces Eaux ne se caille point, & la Noix de galle leur donne une couleur rouge; je parle des Eaux prises à la source ou venues par relais, car celles qui ont déjà fait un dépôt par quelque séjour, ne teignent plus ou presque plus avec la Noix de galle.

Mais quand ces Eaux sont concentrées au point d'être devenues jaunes, elles précipitent promptement l'Argent dissous en grumeaux avec une différence notable, c'est que les premiers qui tombent sont très blancs, & deviennent par le feu un Argent corné, & les deuxiemes sont violets, qui ne se fondent pas, mais deviennent noirs & comme brulés.

Par la distillation, je n'ai eu de ces Eaux qu'un flegme insipide & sans odeur, & une résidence confuse & jaunâtre.

L'Esprit de Vin, par lequel je cherchois de séparer promptement les Sels que je soupçonnois dans ces Eaux, ne m'a pas réussi.

L'évaporation, quelque modérée qu'elle ait été, ne m'a rien fait voir de bien clair & de distinct: après une légère effervescence, dont j'ai fait mention, j'ai à la vérité apperçu:

qu'à la surface des Eaux de petites pellicules comme argentines, séparées les unes des autres ; mais à la fin elles se sont mêlées avec le reste des matieres de la résidence, & le tout a formé sur la fin une masse jaune & très confuse, qui avoit pourtant un petit goût salé.

N'ayant pas réussi selon mon souhait dans ce travail, j'ai tourné mes vues sur le sédiment qui se trouve dans la rigole, par où les Eaux s'écoulent à Forges, & qu'on appelle sur les lieux la *rouille de la Fontaine*, à cause de quelque ressemblance qu'elle a par sa couleur avec le Fer rouillé : j'ai pensé que ce sédiment devoit être formé des matieres grossieres que les Eaux, en s'écoulant & en s'évaporant naturellement à l'air, laissent en arriere, & que par-là je connoitrois quelque chose qui me guideroit davantage dans mon analyse ; & en effet je ne m'y suis pas trompé. Ce sédiment étant bien séché, à l'air seulement, contient déjà des parcelles de Fer que l'Aimant attire ; & quand il est un peu calciné, l'Aimant en attire davantage : donc il contient du Fer, qui fait la couleur de rouille.

Ce sédiment jetté dans la teinture de Violettes, la verdit ; & quand on verse sur ce sédiment des acides soit minéraux ou végétaux, il fermente vivement avec eux, & s'y dissout en grande partie : donc il contient une matiere absorbante & alkaline. La fermentation cessée, j'y ai apperçu une concrétion crySTALLINE très particuliere, que j'ai appelée dans d'autres occasions *Sélénite*, après

de favans Auteurs, particulièrement Anglois, qui ne se font plus de scrupule de nommer certaines Eaux, qui ne fournissent presque que cette matiere, des Eaux *Séléniticales*. Quand cette matiere est une fois bien séchée, elle n'obéit pas aux acides, & très difficilement à l'eau simple, quoiqu'elle y fût auparavant en dissolution.

Voilà donc trois différentes substances que le sédiment de la rigole m'a fait connoître; mais je voulois les avoir distinctes & séparées les unes des autres, & j'en suis assez bien venu à bout par une simple, mais fréquente lotion d'eau ordinaire. Ce qui est simplement terreux dans ce sédiment, est très fin & très léger; ainsi dans l'eau remuée ou agitée quelque tems la terre se soutient, & on peut la survuider à propos; quand elle est affaissée & séchée, elle est blanchâtre & très absorbante. Le Fer ou la rouille plus pesante que la terre, mais moins pesante que la Sélénite, se souleve aussi dans l'eau agitée, & on peut également la survuider à propos pour l'avoir séparément, de sorte qu'à la fin il ne reste presque que la Sélénite toute seule & bien cristalline.

Après avoir retiré séparément & distinctement ces trois matieres du sédiment de la rigole où elles se trouvoient auparavant confondues, je devois penser que je les trouverois aussi dans l'évaporation que je ferois de ces Eaux, & de plus que je trouverois les matieres salines que je supposois devoir y être. Ainsi j'ai recommencé l'évaporation des Eaux récemment arrivées par relais, mais autrement:

trément conduite que ci-devant, & à mesure qu'il s'est présenté quelque matière, je l'ai examinée séparément, & rapportée aux phénomènes énoncés ci-dessus.

Ces Eaux récemment arrivées, mises dans une bassine d'argent, ont à peine senti la chaleur d'un feu très modéré; qu'elles ont jetté des bulles d'air, & se sont troublées. J'ai alors retiré la bassine du feu, & l'ai laissé refroidir; il s'est fait un petit dépôt jaunâtre: j'ai survuidé l'Eau, & ai amassé le dépôt dans un filtre que j'ai lavé avec de l'Eau distillée. Ce dépôt séché à l'air devient plus rouge, & l'Aimant en attire des parcelles; & quand on le calcine légèrement, il devient rouge-brun, & l'Aimant en attire davantage: preuve incontestable du Fer.

Mais ce Fer ne peut être seul, quelque fin qu'on le suppose, pour se soutenir dans l'Eau, il faut qu'il soit dissous par quelque acide pour qu'il s'y soutienne, autrement la Noix de galle ne teindroit pas les Eaux, & il ne peut l'être dans cette occasion que par l'acide vitriolique, ce qui est aisé à concevoir. Les Eaux dans leur cours trouvant des marcaffites vitrioliques martiales qu'elles arrosent, qu'elles détrempent, se chargent de leur Vitriol, qui leur donne le goût & l'odeur qu'elles ont, qui les teint plus ou moins en rouge ou violet avec la Noix de galle: elles contiennent donc du Vitriol naturellement.

Mais comment peut-il arriver qu'on ne puisse pas avoir ce Vitriol en substance, qui a donné occasion à tant de contestations en-

tre les Auteurs qui ont écrit ou *ex professo*, ou par occasion sur ces Eaux? comment ces Eaux peuvent-elles perdre si aisément leur odeur & leur saveur? Nous le verrons dans un moment, après que j'aurai parlé des suites de mon évaporation recommencée.

Ayant retiré le Fer, j'ai remis l'eau à évaporer doucement, & j'ai bientôt apperçu à la surface, des pellicules blanches & luisantes, & en même tems une matiere blanchâtre & terne, qui se déposoit au fond de la bassine. J'aurois voulu en séparer les pellicules, mais il n'y avoit pas moyen par rapport à leur grande finesse; elles sont pourtant devenues plus épaisses par la suite, & tombées par leur propre poids: alors j'ai laissé refroidir l'eau, & l'ai survuidée, amassant le dépôt dans un filtre que j'ai lavé avec de l'eau distillée, & c'est avec cette même eau distillée que j'ai fait toutes mes lotions pour ne point perdre les Sels. Les matieres, restées sur le filtre, étant seches, je les ai triées & séparées par des lotions; la matiere blanchâtre & terne s'est séparée par sa légèreté d'avec les pellicules blanches plus pesantes; cette matiere étant seche, fermente avec tous les acides, & s'y dissout: c'est donc une terre alkaline & absorbante, c'est elle qui verdit le Syrop violat, c'est elle qui défend le lait contre l'impression du Vitriol, pour qu'il ne se caille pas. On sait qu'un peu de Vitriol étant seul, peut cailler beaucoup de lait chauffé; c'est encore cette terre qui décompose le Vitriol des Eaux avec une petite effervescence, & qui donne occasion de

de les priver de leur odeur & faveur.

On peut s'assurer de ces deux derniers faits, quand on prend une dissolution foible de Vitriol martial, qui a un peu de stipticité & un peu d'odeur, qui dépendent du Fer bien divisé; si l'on y jette quelque terre absorbante, comme Craye, Chaux, ou des Yeux d'Ecrevisses, &c. on voit que l'acide du Vitriol excite, en saisissant ces terres, une légère effervescence, & quitte son Fer; après quoi cette dissolution n'a plus d'odeur ni sa première faveur; ainsi, si à la rigueur, les Eaux de Forges avoient effectivement un acide volatil, comme on le suppose, & comme il y en a dans quelques Acidules, il ne pourroit pas se dissiper des bouteilles; la terre absorbante qui y est, & même très abondante, l'arrêteroit ou composeroit avec lui un Sel très différent du Vitriol.

Je passe aux pellicules blanches qui se sont fortifiées dans la suite de l'évaporation, & sont devenues, du moins les premières, luisantes & argentines; cette concrétion particulière s'appelle *Sélénite*, & est un Sel difficile à dissoudre quand il est une fois hors de l'eau, & bien séché; il est composé de l'acide vitriolique & de beaucoup de terre, apparemment *calcaire*: cette surcharge de terre fait qu'il se dissout difficilement. J'ai prouvé dans une autre occasion sa qualité saline par la décomposition, mais présentement je puis la prouver comme *à priori* & par composition. Quand je verse sur l'Huile de Chaux une dissolution de Sel de Glauber, l'acide vitriolique de ce Sel quitte sa base, s'unit

*D d. 6.*

avec



avec la Chaux contenue dans ladite Huile; & forme avec elle de la Sélénite; & si l'on veut la faire bien crystalline, on peut verser doucement de l'Huile de Vitriol blanche, bien étendue ou affoiblie par l'eau, sur l'Huile de Chaux, & laisser reposer le mélange quelques jours, on trouve alors des crystaux bien blancs, raisonnablement gros, fermes & resplendissans; ils se sont formés de l'Huile de Vitriol & de la terre de la Chaux, dont cet acide a chassé l'Esprit du Sel marin. Pour ce qui regarde la solubilité de la Sélénite de nos Eaux, j'en dirai encore un mot dans la suite.

Je reviens à mon évaporation. Plus je l'ai continuée, plus j'ai trouvé de Sélénite, mais successivement très rouille: il m'est même arrivé qu'ayant laissé inopinément dessécher la liqueur qui étoit alors fort jaune, il a été nécessaire de la dissoudre de nouveau avec de l'Eau, & de la filtrer; cette Eau a encore donné de la Sélénite; donc elle s'étoit dissoute dans l'Eau, & avoit passé avec elle au travers du filtre.

L'Eau de mes évaporations étant bien jaune, je l'ai tenue sur des cendres chaudes, & peu à peu il s'est présenté du Sel marin en cubes parfaits, dont les premiers, au nombre d'une douzaine, étoient très blancs, mais tout le reste que j'ai amassé successivement, étoit fort roux; ce Sel retiré, bien égouté & séché, a pesé 3 gros: ainsi si l'on en fait la repartition sur les 1593 livres d'Eau que j'ai employée, il s'en trouve environ un huitieme de grain par livre d'Eau.

C'est

C'est ce Sel marin qui, dans les épreuves, a précipité l'Argent dissous en grumeaux; dont une partie, qui est la blanche, s'est aisément fondue en Argent corné.

Dans une autre Eau minérale que j'ai examinée ci-devant, le Sel de Glauber s'étant présenté le premier, j'ai soupçonné qu'il y auroit aussi du Sel marin, & je l'ai trouvé. Ici j'ai fait le réciproque; le Sel marin s'étant fait voir le premier, j'ai auguré que ces Eaux ne seroient pas entièrement sans Sel de Glauber; l'événement a vérifié ma pensée: quand j'ai versé une goutte de la dernière portion d'eau très concentrée sur un peu d'Huile de Chaux, il s'est bientôt fait une feuille ou pellicule sélénitique; ainsi j'ai voulu continuer de l'évaporer, pour en retirer le Sel de Glauber, mais je n'y ai pas pu réussir: ce Sel s'est précipité au fond du vaisseau en manière d'un sable fin & cristallin par la plus douce chaleur des cendres chaudes; alors j'ai étendu la liqueur dans un peu d'Eau distillée, pour redissoudre ces petits cristaux, & l'ai laissé évaporer à l'air; ce qui se fait très lentement, mais à la fin j'en ai retiré des cristaux assez gros de Sel de Glauber, bien figuré, & de leurs propriétés connues; étant secs, ils ont pesé près de 24 grains: ainsi si l'on en fait la repartition sur cette grande quantité d'Eau de Forges que j'ai employée; il s'en trouve environ  $\frac{7}{4}$  de grain par livre d'Eau; quelle petite quantité!

La portion de liqueur qui reste après le Sel de Glauber, est d'un rouge foncé, elle paroît un peu onctueuse au toucher, elle a une pe-

tite amertume defagréable, & fe coagule très-difficilement ; enfin quand on la force par le feu jufqu'au point de la bruler, elle répand une odeur de bitume allumé, auffi eft-ce un bitume qui eft liquide dans les Eaux, & accompagne le Sel marin prefque par-tout où il s'en trouve.

C'eft ce bitume qui a rouffi une partie de la Sélénite, & la plus grande partie du Sel marin ; c'eft auffi lui qui dans la précipitation de l'Argent, a rendu quelques grumeaux violets, & les a empêchés de fe fondre en Argent corné ; il a enveloppé & adouci les acides qui s'uniffent à l'Argent dans la précipitation, & a ainfi empêché leur action immédiate fur ce métal ; enfin il s'eft brulé, & a représenté l'Argent noir.

Voilà toutes les matieres que j'ai trouvées dans les Eaux de Forges : de la maniere que je viens de les expofer, elles font les mêmes que celles que j'ai vues dans les nouvelles Eaux de Passy, mais en proportions différentes, fur-tout les deux derniers Sels qui y font en très petite quantité.

Cependant les Eaux de Forges ont opéré de très bonnes guérifons de maladies de différentes efpeces, comme on peut le voir dans le Livre que M. la Rouviere ci-devant Intendant de ces Eaux a fait à leur fujet, par l'ordre de feu M. Fagon ; & l'expérience confirme encore leur utilité tous les jours.

Enfin, tout bien confidéré, je crois pouvoir conclurre que les Eaux de Forges produifent leurs bons effets en délayant beaucoup, en abforbant & adouciffant l'âcreté  
des

des humeurs, en résolvant celles qui sont tenaces & causent des embarras ou obstructions dans les vaisseaux, & en fortifiant les parties affoiblies.



## DE LA REVOLUTION DU SOLEIL.

### ET DES PLANETES

#### AUTOUR DE LEUR AXE;

*Et de la maniere que l'on peut concilier, dans le Systême des Tourbillons, la vitesse avec laquelle les Planetes se meuvent à leur surface, avec celle que l'Ether ou le Fluide qui les environne, doit avoir suivant la règle de Kepler.*

Par M. CASSINI. \*

**D**EPUIS la découverte des Tachés dans le Soleil & en diverses Planetes, on a reconnu que ces Astres faisoient, de même que la Terre dans le Systême de Copernic, leurs révolutions autour de leur Axe en des tems différens; le Soleil en 25 jours & demi à l'égard des Etoiles fixes, Jupiter en 9<sup>h</sup> 56', Mars en 23<sup>h</sup> 40', & Vénus, selon M. Bianchini, en 23 jours, & , suivant mon Pere, en 23 heures.

Nous ne nous arrêterons point ici à discuter laquelle de ces deux opinions doit prévaloir;

valoir; cela a été déjà examiné dans un Mémoire lu à l'Académie en 1732, dont le Public doit être le juge, & qui sert à concilier les Observations que ces Astronomes ont employées dans des déterminations si différentes; cela ne fait rien au sujet dont il est ici question.

Il nous suffira de remarquer que le tems que ces Planetes employent à faire leurs révolutions autour de leur Axe, n'est nullement proportionné ni à leur grandeur, ni à leur distance au Soleil; ce que l'on peut attribuer aux différentes inclinaisons des Axes des Planetes à l'égard de l'Equateur du Soleil, jointes aux différentes densités de la matiere dont elles sont composées.

La principale difficulté qui se présente dans le Systême des Tourbillons sur le tems que le Soleil & les Planetes employent à faire leurs révolutions autour de leur Axe, consiste à expliquer pourquoi la vîtesse avec laquelle ces Astres se meuvent autour de leur Axe à leur surface, n'est pas d'une quantité égale à celle que l'éther ou le fluide qui y est contigu doit avoir suivant la règle de Kepler.

Pour mettre cette difficulté dans un plus grand jour, on remarquera que, suivant la règle de Kepler, les tems des révolutions des Planetes autour du Soleil, & des Satellites autour des Planetes principales, sont entre eux dans la proportion des racines quarrées des cubes de leur distance au Soleil ou aux Planetes principales; d'où il résulte que leurs vîtesses réelles dans leurs orbes sont entre elles dans la raison inverse de la racine quarrée.

rée de ces distances ; & comme dans le Système des Tourbillons les Planetes sont emportées autour du Soleil avec le même degré de vitesse que le fluide dans lequel elles nagent, il suit que la vitesse de ce fluide doit avoir le même rapport à l'égard de sa distance au centre du Soleil ; ce qui doit s'observer aussi dans les différentes couches du fluide qui compose ce Tourbillon.

Suivant cette proportion , on trouvera la vitesse du fluide qui touche immédiatement la surface du Soleil en cette maniere : Le demi-diametre du Soleil vu de la Terre dans sa moyenne distance , étant de  $0^d 16' 5''$ , on fera comme le sinus de  $0^d 16' 5''$  est au sinus total , ainsi 1 est à la distance du Soleil à la Terre que l'on trouvera de 220 demi-diametres du Soleil. Prenant le cube de 1 & de 220, on aura 1 & 10648000 dont la racine quarrée est 1 & 3263 ; ainsi le fluide qui est à la circonférence du Soleil, doit achever sa révolution 3263 fois plus vite que celui par lequel la Terre est emportée autour du Soleil dans l'espace d'une année. Divisant 365 jours & un quart ou 8766 heures par 3263, on aura  $2^h 41'$  qui mesurent le tems que le fluide, qui est contigu à la surface du Soleil, doit employer à faire sa révolution suivant la règle de Kepler. Mais la révolution du Soleil autour de son Axe se fait en 25 jours & demi : les divisant par  $2^h 41'$ , on aura 228 pour la vitesse dont le fluide entraîné par le tourbillon du Soleil près de sa surface, surpasse la vitesse du mouvement de chaque point de cette surface.

On trouvera de la même maniere que le rap-

rapport de la vitesse de chaque point de la surface de la Terre avec celle du fluide qui la touche immédiatement, qui résulte du tems périodique de la révolution de la Lune autour de la Terre, doit être comme 1 à 17, & qu'ainsi la surface de la Terre fait sa révolution autour de son Axe avec beaucoup plus de lenteur que l'éther ou le fluide qui lui est contigu.

Si l'on compare de même le tems que Jupiter emploie à faire sa révolution autour de son Axe avec celui de la révolution de ses Satellites, on trouvera que chaque point de la surface de cette Planete se meut un peu plus de trois fois plus lentement que le fluide qui l'environne immédiatement.

Si donc la Terre & les Planetes sont emportées par le tourbillon du Soleil autour de cet Astre, de même que les Satellites autour des Planetes principales, avec des degrés de vitesse qui suivent la règle de Kepler, comme il est constant par les Observations, de quelle maniere peut-on expliquer l'inégalité qui en résulte entre la vitesse du fluide qui touche immédiatement leur surface, & la vitesse de chaque point de cette surface, qui, comme nous l'avons calculé, se trouve dans le Soleil comme 1 à 228, dans la Terre comme 1 à 17, & dans Jupiter comme 1 à 3 ?

On a déjà tenté divers moyens pour résoudre cette difficulté; mais sans entrer dans la discussion des différentes explications qu'on en a données, j'ai cru en devoir proposer une qui m'a paru accorder parfaitement les vitesses des rotations des Planetes avec la règle de Kepler, en ne supposant que des principes

cipes dont nous avons des exemples connus dans la Nature.

L'on supposera d'abord que le Soleil & les Planètes principales ont une Atmosphere qui les environne, & s'étend à une très grande distance de la surface de ces Astres. Cette supposition doit être admise à l'égard de la Terre, où j'ai fait voir par la comparaison des Observations du Barometre faites sur le Pic de Ténérif & en diverses Montagnes des Pyrénées, qu'on peut, avec bien de la raison, lui attribuer une Atmosphere d'une très grande étendue.

Pour ce qui est du Soleil, la Lumiere Zodiacale découverte par mon Pere en 1680, qui est, selon les apparences, une émanation de quelques particules du Soleil, a donné lieu de conjecturer que cet Astre a une Atmosphere qui s'étend à une très grande distance.

A l'égard de Mars, les Observations qui ont été faites d'une Etoile de la 5<sup>me</sup> grandeur, qui a disparu en s'approchant de cette Planete, ont fait juger qu'elle avoit une Atmosphere qui s'étendoit au moins à la distance de deux tiers de son diametre.

Nous en avons aussi reconnu une autour de Saturne, comme on le peut voir dans les Mémoires de l'Académie de l'année 1715: car ayant observé sur le disque de cette Planete, des bandes obscures qui n'avoient pas la même courbure apparente que si c'eût été des Zones placées sur la surface de cette Planete; & qui lui fussent adhérentes, nous avons jugé que c'étoit l'effet des nuages soutenus.



tenus dans l'Atmosphere de cette Planete à une distance de sa surface au moins égale à celle de la partie extérieure de son anneau, c'est-à-dire, de 34 parties dont le demi-diametre de Saturne est de 29.

Il est vrai que dans les autres Planetes principales, on n'a pas encore observé aucune marque assez sensible de leur Atmosphere, pour pouvoir s'en assurer. Cependant l'analogie qu'elles ont entre elles, ne laisse presque aucun lieu de croire qu'elles en soient entierement dépourvues.

L'on suppose en second lieu, que les Planetes entraînent par leurs révolutions autour de leur Axe, leur Atmosphere, de même que si elles ne faisoient, pour ainsi dire, qu'un même corps avec elle.

Cela s'est remarqué sur les plus hautes Montagnes, où l'on a fait des expériences du Barometre, & où nonobstant que l'air y fût très raréfié, comme, par exemple, sur le Pic de Ténérif, où le mercure qui se tient suspendu au niveau de la Mer, à la hauteur de 28 pouces ou environ, ne se soutenoit plus qu'à celle de 19 pouces; on ne s'est cependant point apperçu d'aucun vent violent de l'Orient vers l'Occident, comme il auroit dû arriver si l'Atmosphere n'avoit pas eu précisément le même mouvement que celui de la Terre autour de son Axe.

Car comme la Terre décrit par sa révolution 9000 lieues dans l'espace de 24 heures, ce qui est à raison de 375 lieues en une heure, de 6 lieues en une minute, & de 230 toises en une seconde; si la matiere qui compose

pose l'Atmosphere ne suivoit pas la Terre dans sa révolution autour de son Axe, & restoit immobile, on sentiroit un vent continuél de l'Orient vers l'Occident qui surpasseroit plus de 20 fois en force & en vitesse, celles des vents les plus impétueux qui se soient jamais fait sentir sur la Terre.

On dira peut-être que notre Atmosphere se meut à la vérité conjointement avec la Terre, & avec les mêmes degrés de vitesse à la distance de deux ou trois mille toises au-dessus de la surface de la Terre; mais qu'il n'en est pas de même à des distances beaucoup plus grandes où l'air devenant raréfié de plus en plus, ne peut être entraîné par le mouvement de la Terre autour de son Axe.

Mais il est aisé de répondre que l'expérience du Barometre faite sur les Montagnes les plus élevées, où la hauteur du mercure a diminué de 9 pouces au-dessous de celle où il se trouve suspendu au niveau de la Mer, fait voir que l'air peut y être beaucoup plus raréfié que sur la surface de la Terre, sans que cependant on y apperçoive aucune impression de l'air de l'Orient vers l'Occident, telle qu'on la devroit sentir si la vitesse de l'Atmosphere n'y étoit pas la même que celle de la surface de la Terre; & qu'ainsi il y a apparence que le plus ou le moins de dilatation de l'air n'empêche pas que notre Atmosphere ne se meuve conjointement avec la Terre, de même que s'ils ne faisoient ensemble qu'un même corps.

On en sera encore plus convaincu, si indépendamment de la révolution de la Terre  
autour

autour de son Axe, on fait attention à ce qui doit résulter de son mouvement autour du Soleil, qui s'acheve dans l'espace d'une année; car la circonférence de l'Orbe annuel étant d'environ 200 millions de lieues que la Terre décrit dans l'espace de 365 jours & un quart, ce qui est à raison de 540000 lieues par jour, de 22500 par heure, de 375 par minute, & de plus de 6 lieues en une seconde; si notre Atmosphere, quoique dilatée, ne suivoit pas exactement le mouvement de la Terre, elle l'auroit bientôt laissé en arriere, & abandonné entierement, sans espérance de pouvoir se rétablir.

Sur ce fondement; examinons présentement quelle doit être la hauteur de notre Atmosphere pour que sa dernière couche se meuve, suivant la règle de Kepler, avec le même degré de vitesse que les parties de l'éther ou du fluide qui l'environne immédiatement.

La Lune qui, dans le Systême de Copernic, doit être considérée comme un Satellite de la Terre, est emportée par son mouvement propre en 27 jours & 8 heures autour de la Terre, qui, avec son Atmosphere, fait sa révolution autour de son Axe en un jour. Prenant le quarré de 27 &  $\frac{1}{2}$ , on aura 747, dont la racine cubique est 9 & un peu plus.

Ainsi la distance moyenne de la Lune à la Terre étant de 90000 lieues, on aura, suivant cette règle, le demi diamètre de l'Atmosphere qui environne la Terre d'environ 10000 lieues, qui sera telle que chaque point de sa surface aura un mouvement égal à celui

lui que le fluide immédiatement contigu à cette surface doit avoir suivant la règle de Kepler.

L'étendue de cette Atmosphere est à la vérité beaucoup plus grande que celle qu'on lui a attribuée autrefois, mais elle ne doit point surprendre, si l'on fait attention aux réflexions que j'ai faites en 1733 sur la hauteur du Barometre observé sur diverses Montagnes, où, en supposant que l'étendue de l'Atmosphere qui répond à la dernière ligne de mercure est de 500 lieues, on ne satisfait pas encore entièrement à la dilatation qui résulte des diverses Observations que l'on y a faites.

Si donc on donne à notre Atmosphere une étendue convenable qui excède 6 à 7 fois le demi-diametre de la Terre qui est de 1500 lieues, nulle difficulté d'expliquer, dans le Système des Tourbillons, pourquoi la Lune faisant sa révolution autour de la Terre en 27 jours & un tiers, la Terre avec son Atmosphere n'en doit employer qu'un à faire sa révolution autour de son Axe, en conservant toujours dans chaque couche de son tourbillon la vitesse qui résulte de la règle de Kepler, & qui dans la dernière de ces couches est précisément égale à celle de la surface de cette Atmosphere qui la touche immédiatement.

Si au-lieu de supposer que le mouvement de notre Atmosphere suit précisément celui de la Terre, de même que feroit un corps solide qui lui seroit adhérent, comme nous croyons l'avoir démontré, on juge qu'il est  
retar-

retardé par la matiere fluide ou étherée qui le pénètre; en ce cas il faudra donner à cette Atmosphere une étendue assez grande pour que la vitesse de chaque partie de sa surface ainsi retardée soit égale à celle de l'éther ou du fluide qui l'environne, ce qui suffira pour concilier le Systême des Tourbillons avec la règle de Kepler.

Pour rendre ceci plus sensible, je suppose, par exemple, que l'Atmosphere de la Terre soit pénétrée par une assez grande quantité de matiere fluide ou étherée, pour que l'air qui se trouve à sa surface ne conserve plus que la huitieme partie de la vitesse qu'il devroit avoir, s'il ne faisoit qu'un même corps avec la Terre, en ayant perdu sept huitiemes.

En ce cas il faudra donner à cette Atmosphere le quadruple de l'étendue qu'on lui avoit attribuée, en la supposant de 40000 lieues, & l'on aura la vitesse de l'air qui est à sa surface, égale à celle du fluide qui l'environne. Car par la règle de Kepler, la vitesse des fluides étant en raison inverse de la racine quarrée des distances, celle du fluide qui se trouveroit à la surface de cette nouvelle Atmosphere, seroit comme la racine de 1 à celle de 4, c'est-à-dire, comme 1 est à 2; tout au contraire l'étendue de cette Atmosphere étant quatre fois plus grande, la vitesse avec laquelle chaque point de sa surface auroit dû se mouvoir, si elle avoit été adhérente à la Terre, auroit été quatre fois plus grande que celle qui étoit à la surface de notre Atmosphere dans la première hypothese.

thèse. Multipliant 4 par 2, on aura 8 pour la vitesse dont chaque point de la nouvelle Atmosphere doit surpasser celle du fluide qui l'environne. Ainsi quand même le mouvement de cette Atmosphere auroit été retardé de sept huitiemes par le fluide qui l'auroit pénétré, il lui seroit toujours resté un degré égal de vitesse à celui que le fluide immédiatement contigu à sa surface, doit avoir suivant la règle de Kepler.

Examinons présentement quelle doit être, dans la première hypothèse, la hauteur de l'Atmosphere du Soleil & de diverses autres Planetes, pour que chaque point de leur surface se meuve avec les mêmes degrés de vitesse que les parties du fluide du tourbillon, qui sont contiguës à ces surfaces, doivent avoir suivant la règle de Kepler.

Nous avons dit ci-dessus que le Soleil faisoit sa révolution autour de son Axe en 25 jours 12 heures; & comme la Terre emploie 365 jours & demi à décrire l'Orbe annuel, on aura la proportion entre ces deux révolutions comme  $25 \frac{1}{2}$  à  $365 \frac{1}{2}$ , c'est-à-dire, comme 1 à  $14 \frac{1}{2}$ . Prenant le quarré de  $14 \frac{1}{2}$ , on aura 206, dont la racine cubique est un peu moins de 6.

Divisant la distance de la Terre au Soleil, qui est de 220 demi-diametres du Soleil, par cette quantité, on aura 37 de ces demi-diametres qui mesurent l'étendue que doit avoir son Atmosphere, pour que les parties qui sont à sa surface ayent le même degré de vitesse que le fluide qui le touche immédiatement.

Mém. 1735.

E.

J'ai

J'ai tâché de prévenir ci-dessus l'objection que l'on auroit pu me faire sur ce que j'ai été obligé de donner à la Terre une Atmosphere dont l'étendue est beaucoup plus grande que celle qu'on lui attribue ordinairement. Je crains qu'on ne me fasse ici une objection contraire sur le trop peu d'étendue que l'Atmosphere du Soleil doit avoir suivant les mêmes principes.

On fait qu'il y a autour du Soleil une Lumiere Zodiacale, qui s'étend même jusqu'aux régions de la Terre, & dont M. de Mairan s'est servi pour expliquer d'une manière très savante & très ingénieuse les Aurores Boréales que l'on apperçoit ici depuis un certain nombre d'années.

Cette Lumiere a été regardée par divers Auteurs comme une Atmosphere qui environne le Soleil. Ainsi on pourra me demander la raison pour laquelle je n'attribue à son Atmosphere que la sixieme partie de la distance de la Terre au Soleil. Mais il est aisé de répondre que de la même manière que dans notre Atmosphere il y a des vapeurs qui s'élèvent de la Terre, & sont d'une matiere différente de l'air qui compose cette Atmosphere, de même il y a des parties qui s'élèvent du Soleil, & forment cette Lumiere Zodiacale dont la matiere n'est pas la même que celle qui compose l'Atmosphere du Soleil. On peut même supposer avec assez de vraisemblance que ces parties lumineuses émanées du Soleil s'étendent beaucoup au-delà de cette Atmosphere, parce que les parties de la lumiere sont portées, comme l'on fait,

à des distances immenses & avec une extrême rapidité.

Il pourroit y avoir d'ailleurs quelque inconvénient d'attribuer à l'Atmosphère du Soleil, une étendue assez grande pour comprendre les Orbes des Planetes qui en sont les plus proches, telles que Mercure, Vénus & la Terre, parce que le mouvement de l'Atmosphère entraînée avec le corps de cet Astre, pourroit altérer le mouvement du fluide qui résulte de la règle de Kepler, qui s'observe aussi régulièrement dans les Planetes inférieures & les plus proches du Soleil, que dans les supérieures; au lieu que, suivant la mesure que nous avons donnée à cette Atmosphère, ses limites sont beaucoup en deçà de l'Orbe de Mercure dans une proportion qui est à-peu-près comme 10 à 22.

En appliquant à Jupiter les principes que nous avons établis, on trouve que son Atmosphère ne doit s'élever au-dessus de la surface de cette Planete, qu'un peu plus d'un de ses demi-diametres. Car la révolution du premier Satellite de Jupiter s'achevant en 11<sup>h</sup> 18<sup>m</sup> 29<sup>s</sup>, & celle de Jupiter autour de son Axe en 9<sup>h</sup> 56<sup>m</sup>, ce qui est à-peu-près en raison de  $42\frac{1}{2}$  à 10, ou de  $4\frac{1}{4}$  à 1; prenant le quarré de  $4\frac{1}{4}$ , on aura 18  $\frac{1}{4}$ , dont la racine cubique est  $2\frac{1}{8}$ . Ainsi la distance du premier Satellite de Jupiter au centre de cette Planete ayant été déterminée de 5 &  $\frac{1}{3}$  de ses demi-diametres, on aura la distance de la surface de cette Atmosphère à son centre d'un peu plus de deux de ses demi-diametres, ou plus exactement de 2 &  $\frac{1}{7}$ , d'où il résulte que l'Atmosphère de Jupiter s'élève au-dessus



de sa surface à une distance qui est à son demi-diametre comme 8 à 7. On a trouvé que le demi-diametre de Jupiter étoit dix fois plus grand que celui de la Terre, ainsi on aura l'élévation de l'Atmosphere de Jupiter au-dessus de la surface de cette Planete, de 17 à 18 lieues, près du double plus grande que celle que nous avons déterminée pour la Terre.

Ayant ainsi déterminé la hauteur de l'Atmosphere de Jupiter, il semble qu'on peut rendre aisément raison des diverses apparences que l'on remarque dans ses bandes. On en a vu jusqu'au nombre de 5, & elles varient de figure & en quantité, de sorte que quelquefois on n'en apperçoit que trois, & même deux, ce qui donna lieu à mon Pere de conjecturer que les variétés qu'il y avoit observées, pouvoient avoir quelque analogie aux débordemens des eaux qui arrivent sur la Terre.

Dans le Traité qu'il fit imprimer dans le tems de la découverte des Taches de Jupiter, il remarqua que le 16 Décembre de l'année 1690, à 6<sup>h</sup> 38' du soir, il parut une bande oblique qui passoit par le centre de Jupiter, & ne se voyoit que dans la partie occidentale, déclinant du côté du Midi, qui est la première qu'il avoit observée avec une obliquité si sensible; ce qui lui fit connoître que non seulement il y a des bandes interrompues qui retournent par la révolution de Jupiter autour de son Axe, mais qu'il s'en forme de nouvelles d'un jour à l'autre.

Si toutes les bandes de Jupiter, ajoute-t-il, étoient

étoient aussi variables, on pourroit supposer que ces bandes sont dans une Atmosphere qui environne Jupiter, de la maniere que les nuages sont dans l'air qui environne la Terre; mais la bande Méridionale qui est la plus proche du centre, & la plus large, se voyant toujours dans Jupiter sans être interrompue, donne lieu de supposer qu'elle est plutôt analogue à une Mer qui paroît dans le globe de Jupiter, qu'à un nuage-étendu dans une Atmosphere.

Ne pourroit-on pas concilier ces deux opinions, & rendre raison de ces apparences, en supposant qu'il y a sur le disque de Jupiter, des bandes permanentes analogues aux Mers qui sont sur la Terre, & d'autres variables que l'on pourroit comparer aux nuages qui, vus de quelque endroit du Ciel, doivent former aussi des bandes sur le disque de la Terre, sujette à divers changemens? En effet, comme l'Eguateur de la révolution de Jupiter autour de son Axe, n'est incliné que de peu de degrés au plan de son Orbite, d'où il suit qu'il doit y avoir peu de variété dans les saisons; n'y auroit-il pas plus lieu d'attribuer les changemens subits que l'on observe dans ses bandes, aux différentes dispositions de ses nuages dans son Atmosphere, qu'à des variations qui arriveroient réellement sur sa surface, lesquelles ne se pourroient faire que par une succession de tems considérable? ces changemens de Saison, tels que de l'Eté à l'Hiver, n'arrivant dans Jupiter qu'après l'intervalle de six années.

Ce que nous avons dit de l'Atmosphère de Jupiter, peut s'appliquer aussi à Saturne, avec d'autant plus de fondement que les observations que l'on a déjà faites sur ses bandes, donnent lieu de conjecturer que cette Planete a une Atmosphère, dont l'étendue est du moins aussi grande que celle de son Anneau. On n'a pas pu découvrir jusqu'à présent le tems que cette Planete emploie à faire sa révolution autour de son Axe, parce qu'on n'a pu appercevoir sur son disque, aucune Tache que l'on pût prendre pour le terme de cette révolution. Cependant si l'on suppose que l'étendue de cette Atmosphère est égale au demi-diamètre de l'Anneau, on pourra, suivant nos principes, déterminer la durée de cette révolution; car la distance de la circonférence extérieure de l'Anneau au centre de Saturne étant à celle du premier Satellite au même centre comme 3 à 4, ou 1 à  $\frac{4}{3}$ ; prenant le cube de  $\frac{4}{3}$ , on aura  $\frac{64}{27}$ , dont la racine quarrée est  $\frac{8}{3}$  qui est à 1, comme

1<sup>h</sup> 21<sup>m</sup> 18<sup>s</sup>, tems que le premier Satellite emploie à faire sa révolution autour de Saturne, est à 1<sup>h</sup> 5<sup>m</sup> 19<sup>s</sup> qui mesurent le tems que cette Planete doit employer à faire sa révolution autour de son Axe. C'est ce qu'on tâchera de vérifier, s'il s'en présente quelque occasion favorable.

Nous n'étendrons pas davantage nos conjectures sur l'Atmosphère des autres Planetes, parce qu'on n'y a pas encore découvert de Satellites dont il seroit nécessaire de connoître

tre la révolution, pour y appliquer nos principes. Il nous suffira d'avoir fait voir dans ce Mémoire, qu'on peut concilier aisément dans le Systême des Tourbillons, les périodes des révolutions des Planetes autour de leur Axe, avec celles que les Fluides qui les environnent, doivent avoir suivant la règle de Kepler, ce que l'on a regardé comme une des plus fortes objections contre ce Systême.



## *SUR LA MANIERE DE CONSERVER*

### *LES OEUFS.*

Par M. DE REAUMUR.

**L**Es douceurs actuelles de la vie des habitans des pays civilisés, viennent d'une infinité de petites commodités & d'agrémens qu'on a trouvé peu-à-peu les moyens de leur procurer. Sans parler de tout ce que les Arts font pour nous dans ce genre, de combien de Fruits délicieux serions-nous privés en France, si nous n'avions que ceux que la terre y produisoit, lorsqu'elle étoit presque couverte de ces grands Chênes si respectés par nos anciens Gaulois? C'est presque de nos jours qu'une nouvelle & très bonne espece d'Oiseaux, celle des Dindons, s'est établie chez nous, & qu'elle s'y est multipliée à un tel point, que nous sommes près d'oublier qu'elle nous est étrangere. On travaille depuis quelques années à y naturaliser les Pintades, avec appa-

rence d'y réussir. Ce qui n'étoit d'abord que pour les tables les plus recherchées, devient par la suite un mets commun. Tout ce qui peut contribuer au mieux-être d'un grand nombre d'hommes, quelque peu qu'il y contribue, est un objet digne de notre attention. C'est ce qui fait que je n'hésite point à parler encore une fois de la maniere de conserver les Oeufs, & à donner quelques supplémens à ce que j'en ai dit dans le premier Mémoire du second Volume de l'Histoire des Insectes, parce que la consommation des Oeufs, qui est faite par gens de tous états, est considérable.

J'ai rapporté dans ce Mémoire des expériences qui prouvent incontestablement que les œufs peuvent être conservés pendant plusieurs mois, pendant des années, dans l'état où ils étoient lorsqu'ils ont été pondus; qu'un œuf de plusieurs mois peut être d'un aussi bon goût, aussi frais, qu'un œuf pondu du jour. L'œuf qui étoit plein quand il est sorti du corps de la Poule, le devient de moins en moins à mesure qu'il vieillit. Quelque compacte que nous paroisse sa coque, elle est criblée d'une infinité de trous qui échappent à nos yeux par leur petitesse, mais dont l'existence est assez démontrée par le vuide qui se fait, & qui augmente journellement dans l'intérieur de l'œuf. Une humeur aqueuse transpire continuellement au travers de la coque, & elle transpire plus abondamment dans les tems chauds que dans les tems froids. Sur le champ on peut faire échapper de l'œuf assez de liqueur pour mouiller sa coque; il  
ne

ne faut pour cela que le mettre dans une machine pneumatique, & en pomper l'air. Or pour conserver l'œuf dans l'état d'œuf frais, il ne s'agit que de le conserver plein, d'y arrêter la transpiration; & on l'arrête en bouchant les pores avec une matière qui ne peut être dissoute par une liqueur aqueuse. En un mot, nous avons prouvé que tout Vernis à Esprit de vin, étendu sur la coque, empêchoit l'œuf de se corrompre. Nous sommes entrés même dans les détails de calculs nécessaires pour faire voir que cette façon ne renchérisoit pas beaucoup les œufs.

Mais quelque peu qu'elle puisse coûter, & quelque certain qu'en soit le succès, elle ne deviendra utile au Public, que lorsqu'on y aura recours pour conserver une très grande quantité d'œufs, que quand on en vernira assez pour fournir à la consommation journalière; & c'est ce qui ne peut être fait que par les gens de la campagne: au lieu qu'ils n'envoient presque aux villes que des œufs vieux, il faudroit qu'ils n'y envoyassent que des œufs frais, que des œufs vernis. Quelque simple que soit la composition du Vernis & la manière de l'appliquer, le tout peut paroître trop embarrassant à des gens de campagne, à des paysans; ce sont pourtant eux qu'il faut mettre en état de nous conserver les œufs. Il m'a toujours déplu de les avoir laissés dans la nécessité de faire ou d'acheter du Vernis, qui est une espèce de drogue qu'ils ne connoissent aucunement. Mais les expériences que j'ai faites depuis, m'ont appris qu'on pouvoit substituer au Vernis une

matiere moins chere, plus connue, & aisée à avoir par-tout; que toute graisse dure étoit capable de produire ici l'effet du Vernis. Il n'est point de campagne où l'on ne puisse avoir aisément de la Graisse de Mouton; & j'ai éprouvé que les œufs qui ont été enduits de cette graisse, se conservent frais aussi longtems que ceux qui ont été vernis. Le Suif ordinaire, celui dont on fait les chandelles, réussiroit tout aussi-bien que la graisse de Mouton; le meilleur n'est qu'un mélange de cette graisse avec celle de Bœuf. Mais on a généralement du dégoût pour le Suif; des imaginations délicates pourroient être blessées, lorsqu'on leur présenteroit des œufs sur lesquels elles fauroient qu'il y auroit eu du suif, quoiqu'il n'en restât pas même la plus légère trace, ni la moindre odeur, tant à l'extérieur qu'à l'intérieur de l'œuf.

Il vaut donc mieux se servir de graisse de Mouton fraîche, qui ne coutera presque rien de plus que le suif ordinaire. Ceux qui voudront conserver des œufs, acheteront quelques livres de cette graisse chez les Bouchers, & pour être plus sûrs de l'avoir pure, ils acheteront de celle qui n'a pas été fondue; ils la feront fondre eux-mêmes, & après l'avoir rendu liquide, ils la feront passer au travers d'un linge; en sortant elle sera reçue dans un pot de terre, dans lequel on la gardera pour s'en servir toutes les fois qu'on en aura besoin. Un pot de terre qui contiendra quatre à cinq livres de cette graisse, en contiendra une provision suffisante pour enduire bien des œufs.

Cha-

Chaque fois qu'on en voudra faire usage, on approchera le pot d'un petit feu, & on l'y laissera jusqu'à ce que la graisse soit redevenue liquide, c'est l'affaire d'un instant; on ôtera alors le pot du feu, on plongera un œuf dans cette graisse, & on le retirera sur le champ: s'il étoit bien frais, le voilà en état d'être conservé pendant plus d'une année: & ainsi successivement on plongera dans la graisse tous les œufs qu'on aura ce jour-là à enduire. La graisse se tient fluide pendant un tems assez long, pour qu'on ait celui d'en enduire un bon nombre les uns après les autres. Le lendemain on se servira, si l'on veut, au même usage, de celle qui sera restée dans le pot, & ainsi de suite.

La seule difficulté, & qui n'est pas grande, c'est de plonger l'œuf dans la graisse, de manière qu'elle le touche par-tout, ou plutôt de manière que lorsqu'il en sera retiré, il emporte la graisse nécessaire pour arrêter la transpiration dans tous les endroits de sa surface. Si pour le plonger, on le tenoit avec une pince, les endroits touchés par la pince ne pourroient l'être par la graisse. Le remède pourtant seroit simple; on pourroit avoir des pinces dont l'attouchement ne se feroit que dans deux points, & quand la graisse seroit figée sur tous les autres endroits, rien ne seroit plus facile & plus prompt que de porter avec une plume ou un pinceau une petite goutte de graisse liquide sur les deux endroits qui sont restés découverts.

Mais pour n'avoir plus à revenir à l'œuf après qu'il a été tiré du pot, on trouvera

*E e 6.*

peut-



peut être plus commode de donner à chaque œuf un lien d'un brin de fil long de six à sept pouces : on entourera l'œuf vers son milieu, c'est-à-dire, à distance à-peu-près égale de ses deux bouts, avec ce fil ; on lui fera une ceinture arrêtée par un double nœud, lequel nœud se trouvera très près d'un des bouts de ce fil ; c'est par l'autre bout du fil qu'on tiendra l'œuf suspendu pour le plonger dans la graisse liquide. Celle qui s'attachera sur la partie du fil qui entoure l'œuf, arrêtera aussi bien toute évaporation dans cet endroit, que celle qui sera immédiatement appliquée contre la coquille. On imaginera peut-être qu'il est plus difficile qu'il ne l'est réellement, de mettre un œuf en équilibre sur un tour de fil, de faire que cet œuf ne s'échappe pas ; qu'on l'éprouve, & bien-tôt ce procédé n'embarrassera aucunement. L'œuf n'a besoin de rester ainsi en équilibre qu'un instant, que celui où on le trempe dans la graisse ; dès qu'on l'en retire, la graisse qui se fige arrête le fil, & ce fil peut servir à pendre où l'on voudra l'œuf enduit, à des clouds, à des cerceaux, &c. Rien n'exige pourtant qu'on le pendre ainsi, on peut remplir des paniers, des tonneaux, &c. d'œufs sur lesquels la graisse est figée.

Qu'une paysanne ait donc son pot de graisse, & la voilà en état d'enduire chaque jour les œufs que ses Poules lui donneront. Mais ce à quoi il fait être attentif, c'est d'enduire les œufs au moins le jour même qu'ils auront été pondus, & le plutôt qu'il sera possible dans ce jour. Si on diffère de quelques jours,

jours à enduire un œuf, non-seulement l'enduit ne le rendra pas frais, mais il ne conservera pas aussi parfaitement cet œuf tel qu'il est, qu'il conservera l'œuf frais; le vuide qui y est, permet à la fermentation de se faire jusqu'à un certain point. On fait, & sur-tout dans les cuisines, que si on examine un œuf vis-à-vis une lumière, on voit un cercle près du bout de l'œuf qui n'est pas parfaitement frais; ce cercle est d'autant plus grand que l'œuf est plus vieux, il est la séparation du plein & du vuide. Avant que de couvrir de suif des œufs que j'avois fait acheter, & qu'on avoit vendu pour œufs frais, je cherchai si j'y trouverois des cercles de grandeur sensible. J'ai enduit des œufs qui n'avoient point de cercle, ou qui les avoient extrêmement petits, & j'en ai enduit d'autres qui avoient des cercles assez grands. Au bout de trois à quatre mois, j'ai fait cuire des uns & des autres; les premiers ont été trouvés tels en tout que sont les œufs pondus du jour même; & les autres, quoiqu'ils eussent du lait, & un blanc très blanc, avoient un goût qui paroisoit desagréable à gens médiocrement délicats.

Il n'est pas nécessaire de recommander d'arranger avec soin les œufs enduits dans les paniers dans lesquels on veut les transporter; on comprend assez qu'il importe que la graisse qui les couvre ne soit pas emportée: mais ceci ne demandera presque aucune précaution de plus que celles qu'on prend pour le transport des œufs ordinaires; on fait en sorte qu'ils ne puissent pas balotter pendant le transport, on en fait le risque.

Et 7.

Un

Un des avantages de l'enduit de graisse sur celui de vernis, c'est que les œufs qui l'ont reçu, cuisent à-peu-près aussi vite que les œufs frais ordinaires. Dès que l'œuf se trouve dans l'eau bouillante, la graisse se fond, la transpiration nécessaire pour la cuisson se fait librement & sur le champ, au lieu qu'elle est retardée par un vernis qui ne peut être que ramolli, & qui ne peut être rendu liquide par la chaleur de l'eau. Quand on retire de l'eau bouillante l'œuf qui avoit été couvert de graisse, le dessus de la coquille n'est qu'un peu gras, & il est aisé, en le frottant avec un linge, d'emporter toute trace de graisse, de rendre la coquille très-seche. Des gens délicats la pourroient même faire frotter avec du son; mais ce qui doit leur paroître essentiel, c'est que l'œuf est excellent, & qu'il n'est point de palais, quelque fin qu'il soit, qui puisse leur trouver le plus léger goût de graisse.

C'est sur-tout par rapport aux œufs que l'on voudra conserver pour les faire couvrir, que l'enduit de graisse doit être préféré à celui de vernis. J'ai prouvé dans le Mémoire que j'ai cité au commencement de celui-ci, que tant que l'œuf reste dans l'état d'œuf frais, l'embrion y vit; mais les mêmes expériences qui l'ont démontré, ont fait voir qu'il étoit extrêmement difficile de venir à bout de dévernir les œufs assez bien pour les mettre en état d'être couvés, pour qu'ils pussent transpirer suffisamment sous la Poulé. L'enduit de graisse est bien plus aisé à enlever que celui de vernis; on pourroit tremper pen-  
dant

dant un instant un œuf dans l'eau chaude, sans que l'embrion en souffrît, sans que la chaleur qui auroit suffi pour fondre la graisse, eût le tems de se faire trop sentir dans l'intérieur de l'œuf. Mais probablement, on pourra s'en tenir à emporter le gros de l'enduit en ratissant l'œuf, le reste s'achèvera sous la Poule. Si la chaleur qu'elle donne à l'œuf, n'est pas capable de rendre la graisse bien liquide, au moins la ramollira-t-elle; elle la mettra en état de céder aux efforts que font alors les parties renfermées dans l'intérieur de l'œuf pour s'en échapper. Dès qu'il est certain que les œufs qui ont été enduits de graisse, peuvent être couvés avec succès, nous pouvons espérer de voir naître dans le Royaume un grand nombre d'espèces d'Oiseaux des Pays étrangers, & peut-être d'y en voir plusieurs s'y naturaliser. Il n'y a nulle comparaison pour les Voyageurs, entre la difficulté d'apporter des œufs qui ne demandent que peu de place & de soin, & celle d'apporter des Oiseaux qu'il faut loger commodément, & nourrir, & qui périssent souvent en route, malgré toutes les peines qu'on a prises pour les faire vivre. Les Perroquets ne sont pas seulement des Oiseaux beaux à voir; n'y a-t-il pas lieu de croire, si on les faisoit naître chez nous, d'œufs qui y auroient été apportés, qu'il s'y perpétueroient? ils sont déjà constitués de manière à y vivre longtems. On pourroit alors assortir des mâles avec des femelles de leur espèce, ce qui jusqu'ici a été très difficile, non seulement parce qu'on n'a pas assez à choisir, mais sur-tout par-

parce que les différentes especes de Perroquers ne nous sont pas assez connues, & que nous ne favons pas assez distinguer les mâles des femelles. Dès que nous sommes parvenus à multiplier si fort dans le Royaume des Oiseaux aussi délicats que le sont les Serins de Canarie, ne pouvons-nous pas espérer de pouvoir y naturaliser des Poules, telles que celles d'Egypte & de la Chine; des Faisans, des Canards, des Perdrix d'especes que nous n'avons point, &c? Quand on aura des œufs de ces Oiseaux en état d'être couvés par des Poules, on parviendra à les faire naître chez nous, & avec des soins à les y perpétuer.

Si j'insiste sur l'usage de la Graisse dure pour conserver les œufs, c'est qu'elle est peut-être de toutes les matieres qu'on y peut employer, la plus aisée à avoir en tous lieux, une de celles qui sera à meilleur marché, & des plus faciles à ôter de dessus l'œuf. Du reste, il est évident que toute autre matiere dure qui arrêtera la transpiration de l'œuf, le conservera. Je dis matiere dure, parce que l'Huile, par exemple, dans laquelle un œuf trempe, peut bien diminuer la transpiration d'une matiere aqueuse, mais elle ne sauroit l'arrêter presque totalement, comme il le faut; car les parties de l'huile peu liées ensemble, ne résistent pas assez à l'effort que fait la vapeur aqueuse pour sortir de l'œuf. J'ai éprouvé que des œufs enduits de la Cire dans laquelle ils ont été trempés, pendant qu'elle étoit fondue, se conservent aussi bien que les œufs vernis. Mais cette espece d'en-

duit:

duit couteroit plus que celui de suif, parce qu'il ne faudroit pas s'attendre que ceux qui feroient cuire les œufs, ramasseroient pour leurs maitres, la cire qui viendrait fumer l'eau. Un mélange de Cire & de Poix-résine feroit à meilleur marche que la cire pure, on pourroit le rendre à aussi bon marché que la graisse, & il réussit bien ; mais il seroit peut-être difficile d'accoutumer les paysans à s'en servir, & il seroit plus difficile à ôter de dessus l'œuf que la cire. Toutes les Gommés dissolubles à l'eau, comme la Colle de Poisson, la Gomme Arabique, pourroient faire que l'œuf sur lequel elles seroient étendues se corromproit moins vite que celui dont la coque est nue, mais elles ne sauroient conserver l'œuf aussi long-tems que le conservent les matieres sur lesquelles l'humidité n'a point de prise. Elles se laisseroient mouiller par la liqueur aqueuse qui tend à s'échapper de l'œuf, & ce seroit autant d'ôter de dedans l'œuf. Il est pourtant à croire que ce ne seroit qu'à la longue que les œufs enduits de certaines Gommés, & de certaines Colles, se corromproient.

Au reste, ce que nous avons dit en général, par rapport à la conservation des œufs, peut être d'usage pour la conservation de matieres de bien des especes différentes qui ont de la disposition à fermenter ; c'est sur quoi nous avons fait des expériences que nous pourrons rapporter dans un autre tems.



## O B S E R V A T I O N

*De l'Eclipse de Lune du 2. Octobre de cette  
année 1735, faite à Thury.*

Par M. C A S S I N I.

**L**E Ciel, qui avoit été presque toujours couvert les jours précédens, a été favorable pendant presque toute la durée de cette Eclipsé, que nous avons observée à Thury avec M<sup>rs</sup> de Maupertuis & Clairaut, par une Lunette de 8 pieds, montée sur une Machine parallactique, & garnie d'un Micrometre à réticules, dont douze comprenoient exactement le diametre de la Lune.

Le 2 Octob. à 0<sup>h</sup> 18' 18<sup>h</sup> du matin, Commencement douteux.

0 19 18 Commencement certain.

0 25 8 Un doigt.

0 33 34 Deux doigts.

0 35 3 L'ombre à Tycho.

0 36 49 Tycho est entièrement dans l'ombre.

0 43 9 Trois doigts.

0 53 20 L'ombre à Grimaldi.

0 53 55 Quatre doigts.

1 6 0 Cinq doigts.

1 25 50 Grimaldi est entièrement sorti de l'ombre, qui n'a pas éclipsé cette Tache entièrement.

1<sup>h</sup> 35' 35<sup>h</sup>

1<sup>h</sup> 35' 35" L'ombre au Promontoire aigu.

La Lune est éclipsée de 6 doigts 10 minutes, que l'on a estimé être la plus grande Eclipsé.

A 2<sup>h</sup> 10' 23" Cinq doigts.

2 22 53 Quatre doigts.

2 29 23 Tycho commence à fortir.

2 33 11 Trois doigts.

2 36 10 La Lune se cache dans les nuages.

2 55 55 La Lune se découvre un peu entre les nuages, & paroît éclipsée. Elle se cache ensuite entièrement.

Cette Observation a été précédée par celle d'une Emersion du premier Satellite de Jupiter, que j'ai cru devoir rapporter ici, parce qu'elle a été faite en même tems à Paris par M. le Monnier le fils, & qu'il est important de savoir la précision avec laquelle les Astronomes qui se préparent pour aller dans des Pays éloignés, s'accordent dans ces sortes d'Observations, qui sont des plus difficiles à faire exactement, & en même tems les plus utiles pour déterminer les Longitudes.

J'observai cette Emersion le 1 Octobre à 8<sup>h</sup> 6' 16" à ma Pendule, qui retardoit alors de 6' 7", qui y étant ajoutées, donnent l'heure véritable à 8<sup>h</sup> 12' 23".

Elle fut observée à Paris par M. le Monnier le fils à 8<sup>h</sup> 12' 28".

La différence est de 5 secondes d'heure dont Thury est plus occidental que Paris.

Sui-



Suivant les opérations géométriques que nous avons faites ces Vacances avec M<sup>rs</sup> de Maupertuis & Clairaut, nous avons trouvé la distance à la Méridienne de Paris, de la Tour où nous avons fait nos Observations astronomiques, de 860 toises, qui réduites en heures, font un peu moins de 6 secondes dont ce lieu est plus occidental que Paris. Nous l'avions trouvée par notre Observation, de 5 secondes vers le même sens. Ainsi ces deux Observations s'accordent dans la seconde, ce qui est une précision beaucoup plus grande qu'on ne peut se le promettre dans ces sortes d'Observations.

Nous avons aussi reçu l'Observation de l'Eclipse de Lune faite à Bologne par M. Eustache Zanetti, que M. Manfredi nous a communiquée, avec celle de l'Emersion du premier Satellite de Jupiter, qui l'a précédée.

Le commencement y a été observé à 0<sup>h</sup> 51' 52"  
 Et la fin à . . . . . , . . 3 34 50  
 Ce qui donne la durée de . . . . . 2 42 58  
 Et le milieu à . . . . . 2 13 21

La grandeur de l'Eclipse a été observée de 6 doigts 6 minutes, & l'on a déterminé à 0<sup>h</sup> 35' le diametre de la Lune de 30' 35".

Entre diverses Taches dont on a observé l'entrée dans l'ombre, il y a celle de Tycho dont le commencement est arrivé à Bologne à . . . . . 1<sup>h</sup> 11' 18"  
 Et l'Immersion totale à . . . . . 1 13 13.

Les comparant à notre Observation, on trouve la différence des Méridiens entre Thu-

ry

ry & Bologne, par la première de  $0^h 36' 15''$   
 Et par la seconde, de . . . . .  $0^h 36' 24''$

Cette détermination, que l'on déduit des Observations correspondantes des Taches, est, comme on l'a déjà remarqué plusieurs fois, préférable à celles qui résultent du commencement & de la fin de l'Eclipse, qu'il est ordinairement très difficile de déterminer avec précision, à cause de la pénombre qui se confond avec l'ombre véritable.

L'Emerfion du premier Satellite de Jupiter a été aussi observée à Bologne par une Lunette de 22 pieds, de Campani, à  $8^h 48' 50''$  Elle a été observée à Thury à . . .  $8^h 12' 23''$  La différence est de . . . . .  $0^h 36' 27''$  à laquelle il faut ajouter quelques secondes, parce qu'on a dû voir l'Emerfion plutôt par une Lunette de 22 pieds que par celles de 15 pieds dont nous nous sommes servis dans cette Observation.

Nous avons aussi reçu l'Observation de cette Eclipsé faite à Toulouse avec une Lunette de 5 pieds par M. Garipni, dont nous ne rapporterons ici que les principales phases.

Commencement de l'Eclipsé à . . .  $0^h 14' 0''$   
 Fin de l'Eclipsé . . . . .  $2^h 55' 10''$   
 Ce qui donne la durée de . . . . .  $2^h 41' 10''$   
 Et le milieu à . . . . .  $1^h 34' 35''$



## O B S E R V A T I O N

## DE L'ECLIPSE PARTIALE DE LA LUNE

Du 2 Octobre 1735.

Par M. GRANDJEAN DE FOUCHY.

**L**E Ciel s'étant trouvé très découvert, & l'air très serein le soir du 1<sup>er</sup> Octobre, je préparai, pour observer l'Eclipse, une Lunette de 5 pieds, armée d'un Micrometre pour déterminer la grandeur de l'Eclipse, & une autre Lunette de 7 pieds pour déterminer le passage de l'ombre sur les Taches qui devoient être couvertes.

|   | Temps-vrai.                                        | Doigts éclipsés. |
|---|----------------------------------------------------|------------------|
| A | 0 <sup>h</sup> 16' 0" Commencement.                |                  |
|   | 21 50 L'ombre à Schikardus.                        |                  |
|   | 29 0 L'Eclipse est de . . . . . 1 <sup>d</sup> 20' |                  |
|   | 31 10 Au bord de <i>Mare Humorum</i> .             |                  |
|   | 33 55 Au bord oriental de Tycho.                   |                  |
|   | 35 35 Au bord occidental de Tycho.                 |                  |
|   | 39 30 L'Eclipse est de . . . . . 3 18              |                  |
|   | 44 7 A Bouillaud.                                  |                  |
|   | 54 9 Le commencement de Grimaldi.                  |                  |
|   | 54 40 L'Eclipse est de . . . . . 4 21              |                  |
| I | 5 15 Le commencement de Fracastor.                 |                  |
|   | 7 40 Tout Fracastor.                               |                  |
|   | 13 30 L'Eclipse est de . . . . . 5 33              |                  |
|   | 15 45 Par le milieu de <i>Mare Nectaris</i> .      |                  |
|   | 25 0 Grimaldi sort de l'ombre.                     |                  |
|   | 28 0 Langrenus.                                    |                  |

A 1<sup>h</sup>

|   |                        |                                            |
|---|------------------------|--------------------------------------------|
| A | 1 <sup>h</sup> 31' 30" | Reinholdus au bord de l'ombre.             |
|   | 34 40                  | Dionysius entre.                           |
|   | 39 15                  | L'Eclipse est de . . . . . 6 30            |
| 2 | 2 0                    | Dionysius sort.                            |
|   | 3 0                    | Par le milieu de <i>Mare Humorum</i> .     |
|   | 8 0                    | L'Eclipse est de . . . . . 5 1             |
|   | 9 0                    | <i>Mare Humorum</i> est sorti de l'ombre.  |
|   | 9 30                   | Bouillaud est sorti.                       |
|   | 13 0                   | Schikardus est sorti.                      |
|   | 18 0                   | L'Eclipse est de . . . . . 4 13            |
|   | 28 10                  | Tycho au bord de l'ombre.                  |
|   | 29 15                  | Tycho est sorti.                           |
|   | 33 0                   | L'Eclipse est de . . . . . 3 5             |
|   | 43 0                   | L'Eclipse est de . . . . . 2 11            |
|   | 44 10                  | <i>Mare Nectaris</i> est sorti de l'ombre. |

Les nuages qui survinrent ensuite ne me permirent plus de rien observer.

Le milieu de l'Eclipse conclu des phases correspondantes, a été à 1<sup>h</sup> 36' 10", & la grandeur de 6<sup>d</sup> 30'.



## OBSERVATION

*De l'Eclipse partielle du 2 Octobre 1735 au matin, faite au College de Harcourt.*

Par M<sup>rs</sup>. LE MONNIER Pere & Fils.

LE 1<sup>er</sup> Octobre au soir, nous fîmes les Observations suivantes,

1<sup>o</sup>. A 8<sup>h</sup> 12' 28", tems vrai, nous observâmes

vames une Emerfion du prémier Satellite de Jupiter, avec une bonne Lunette de 15 pieds.

20. Nous observames le diametre de la Lune à différentes hauteurs, & avec différentes Lunettes: nous l'observames auffi au Méridien à la hauteur apparente du centre de  $44^{\circ} 10' 30''$ , & nous conclumes que ce diametre corrigé par la différence des réfractations, étoit exactement de  $30' 50''$ . Nous déterminames auffi fort exactement le paffage du diametre horizontal de la Lune par le Méridien qui fut trouvé de  $2' 6''$ , qui valent d'un grand cercle de la Sphere  $30' 29''$ , ainfi le diametre horizontal de la Lune vu du centre de la Terre, étoit pour-lors de  $30' 29''$ , c'est-à-dire  $21''$  plus petit que le diametre vertical vu de la furface, ce qui donne le rapport du diametre de la Lune à celui de la Terre, comme 100 à  $365 \frac{1}{4}$ , & la Parallaxe qui convient à la hauteur méridienne apparente du centre de la Lune de  $39' 58''$ ; & par conféquent fi l'on ôte de cette Parallaxe, la réfraction qui, fuivant la Table de M. Caffini, eft d'une minute pour cette hauteur, il reftera  $38' 58''$ , qui étant ajoutées à la hauteur méridienne apparente du centre de la Lune, donneront la hauteur vraie de  $44^{\circ} 49' 28''$ , & la déclinaifon feptentrionale de  $3^{\circ} 39' 48''$ . Le paffage du centre de la Lune au Méridien arriva à  $11^h 56' 0''$ , ainfi il eft aifé d'en conclurre la vraie longitude & latitude au moment du paffage obfervé au Méridien.

Le Ciel fut fort ferein pendant tout le jour, & une grande partie de la nuit, ce qui nous

nous donna occasion de déterminer plusieurs distances de Taches de la Lune, tant entre elles, qu'au bord du disque apparent, pour en déduire, suivant nos méthodes ordinaires, les principaux élémens de la Libration & de la Sélénographie.

Toutes réductions faites, tant de la part des réfractions, que de la quantité dont le diamètre de la Lune a augmenté depuis 9 heures du soir jusqu'à son passage au Méridien, nous avons conclu,

Que la Tache appelée *Proclus*, par le P. Riccioli dans son *Almageste*, paroissoit distante de la circonférence du disque apparent, de . . . . . 3' 7"

Et que la Tache nommée *Tycho*, étoit distante de la circonférence du même disque, de . . . . . 4 49

Mais ces deux Taches ont paru sous un angle de . . . . . 21 10

Donc l'arc d'un grand cercle de la Lune compris entre *Tycho* & *Proclus* sera par cette observation de . . . 86° 49' 50"

Et si l'on imagine un grand cercle de la Lune dont le pôle seroit le centre du disque apparent, la distance de *Proclus* à l'égard de ce grand cercle, sera de 37 16 50

Et la distance de *Tycho* au même grand cercle, sera de . . . . 46 44 20

Ce qui donne la Libration pour ce jour-là aussi exactement qu'on le puisse souhaiter.

*Observation de l'Eclipse.*

A 0<sup>h</sup> 19' 0" Nous jugeames l'Eclipse commencée.

o 22 28 L'ombre au bord de Schikardus.

o 23 38 Schikardus. entierement dans l'ombre.

o 25 48 L'Eclipse de . . . . . 1<sup>d</sup> 0'

o 28 28 L'Eclipse de . . . . . 1 30

o 33 3 L'Eclipse de . . . . . 2 9

o 33 23 L'ombre au bord oriental de *Mare Humorum*.

o 35 18 L'ombre au bord oriental de Tycho.

o 37 8 Tycho. totalement dans l'ombre.

o 37 58 L'Eclipse de . . . . . 2 30

o 39 4 L'Eclipse de . . . . . 2 44

o 42 8 L'Eclipse de . . . . . 3 0

o 43 48 L'Eclipse de . . . . . 3 8

o 45 48 L'ombre au milieu de Bouillaud.

o 46 13 L'Eclipse de . . . . . 3 30

o 52 28 L'Eclipse de . . . . . 4 0

I 0 24 L'Eclipse de . . . . . 4 41

I 1 18 L'Eclipse de . . . . . 4 50

I 4 8 L'Eclipse de . . . . . 5 11

& les trois quarts de Grimaldi dans l'ombre. Nous avons remarqué que l'ombre a cessé de descendre, & que peu de tems après elle a remonté.

I 6 18 L'Eclipse de . . . . . 5 16

I 7 8 L'Eclipse de . . . . . 5 18

I 9 28 L'Eclipse de . . . . . 5 22

I 10 21 L'Eclipse de . . . . . 5 40

I 21 23 L'Eclipse de . . . . . 5 52

A I

A 1<sup>h</sup> 23' 18" Grimaldi totalement hors de l'ombre.

I 24 48 L'ombre au bord de Langrenus.

I 25 18 L'Eclipse de . . . . . 6<sup>d</sup> 5'

I 27 48 L'Eclipse de . . . . . 6 11

I 29 48 Langrenus entierement dans l'ombre.

I 31 58 L'Eclipse de . . . . . 6 18

I 33 38 L'Eclipse de . . . . . 6 20

I 36 38 L'ombre au *Promontorium acutum*.

I 38 58 L'Eclipse de . . . . . 6 24

I 43 48 L'Eclipse de . . . . . 6 18

I 46 48 L'Eclipse décroît sensiblement.

I 50 40 L'Eclipse de . . . . . 6 2

I 53 58 L'Eclipse de . . . . . 6 0

2 0 16 L'Eclipse de . . . . . 5 46

2 4 18 L'Eclipse de . . . . . 5 30

2 6 8 L'Eclipse de . . . . . 5 20

2 13 18 L'Eclipse de . . . . . 5 0

2 16 23 L'Eclipse de . . . . . 4 43

2 19 23 L'Eclipse de . . . . . 4 30

2 21 3 L'Eclipse de . . . . . 4 15

Nuages.

2 29 48 L'Eclipse de . . . . . 3 34

2 31 8 Tycho hors de l'ombre.

2 32 51 L'Eclipse de . . . . . 3 13

2 34 28 L'Eclipse de . . . . . 3 0

2 38 28 L'Eclipse de . . . . . 2 30

2 42 53 L'Eclipse de . . . . . 2 0

2 46 38 L'Eclipse de . . . . . 1 46

2 48 18 L'Eclipse de . . . . . 1 30

L'ombre étoit confuse.

2 49 29 L'Eclipse de . . . . . 1 16

Des nuages épais empêcherent  
d'observer la fin de l'Eclipse.





## SUITE DES RECHERCHES

## SUR

## LE SEL AMMONIAC.

*Troisième Partie.*

Par M. DU HAMEL.

**N**OUS avons fait voir dans la seconde Partie de ces Recherches, que quand on distille le Sel ammoniac avec la Chaux, elle se charge d'une graisse grossière qui décompose en partie le volatil urinaire, & nous avons cru que c'étoit principalement cette propriété de la Chaux qui faisoit qu'elle produisoit des effets si différens de la Craye dans la distillation du Sel ammoniac.

Mais si cela est, en faoulant, pour ainsi dire, la Chaux de cette matière grasse dont elle est si avide, ne pourroit-on pas enfin espérer d'avoir avec elle un Sel volatil en forme concrète ? Les deux expériences suivantes m'ont paru propres à nous en assurer.

J'ai mis dans une petite cornue 4 gros d'Esprit volatil sur un gros seulement de Chaux, & quoique j'aye fait sur la fin un grand feu, je n'ai retiré que 3 gros  $\frac{1}{2}$  d'Esprit, & la tête-morte étoit augmentée de poids presque d'un demi-gros ; cependant il y avoit quelques grains de Sel volatil en forme concrète qui s'étoient arrêtés dans le col de la cornue, par-  
ce

ce qu'il étoit long & étroit. J'ai voulu répéter cette expérience avec d'autre Chaux, & je n'ai pas eu de Sel volatil concret; quoiqu'il y eût un peu de Chaux d'enlevée avec l'Esprit volatil, elle ne formoit pas de Sel.

Ce petit vestige de Sel volatil me fit juger que je pourrois avoir un peu de Sel volatil, en mettant beaucoup de Sel ammoniac sur peu de Chaux. Ainsi je distillai 4 gros de Sel ammoniac seulement avec un gros de Chaux, & j'en ai retiré, ayant donné sur la fin un feu très vif, un gros de bon Esprit volatil, 3 gros moins quelque chose de Sel ammoniac, & un gros & demi de tête-morte, avec un gros d'une matiere saline qui s'étoit arrêtée au bec de la cornue, & qui paroïssoit contenir du Sel volatil.

J'ai cependant voulu répéter encore cette expérience d'une autre maniere, qui n'a pas réussi; la voici. J'ai mis dans une cornue 9 onces de Chaux avec 3 onces de Sel ammoniac & 10 onces d'eau, dont j'ai retiré 5 onces 4 gros d'Esprit volatil. J'ai versé sur la tête-morte 3 gros de Sel ammoniac dissout dans 8 onces d'eau, d'où j'ai retiré 11 onces d'Esprit volatil. Enfin j'ai encore remis sur la même tête-morte 3 onces de Sel ammoniac dissout dans 8 onces d'eau, d'où j'ai retiré 7 onces d'Esprit volatil assez foible: mais ma cornue s'est cassée en cent morceaux avant que j'eusse pu donner un feu un peu considérable. J'ai trouvé dans ma cornue une masse extrêmement dure, qui s'humectoit cependant à l'air, mais qui étant très adhérente à la cornue, avoit occasionné la rupture; je l'entonnai

nai dans une autre cornue pour essayer de la pousser à un feu un peu vif qui pût enlever ou un peu de Sel volatil, ou du moins du Sel ammoniac, car il est sûr que cette tête-morte en étoit fort chargée; j'y mêlai même un peu de sable pour empêcher cette tête-morte de se mettre en masse: mais tout cela ne me servit de rien, & après avoir retiré quelques onces d'eau insipide, la cornue cassa comme la première fois, & je trouvai pareillement la tête-morte endurcie, ce qui arrive pareillement quand on met dans un creuset du Sel ammoniac avec de la Chaux pour faire le Phospore à la maniere de M. Homberg; & c'est pour cela que dans la distillation du Sel ammoniac il faut mettre plutôt trois parties de Chaux contre une de Sel ammoniac, que deux contre une, pour empêcher que les matieres ne se durcissent trop dans la cornue, & ne la fassent casser; & il me paroît plus avantageux de se servir de Chaux éteinte à l'air, que de Chaux trop vive, parce que quand la Chaux est trop vive, les vaisseaux ne manquent gueres de se rompre avant la fin de l'opération. Il m'est inutile, après ce que j'ai dit, d'insister sur les conséquences qu'on peut tirer des deux premières expériences; il ne faut qu'un peu d'attention pour en faire une juste application aux principes que nous avons établis.

Mais s'il étoit vrai que la Chaux, quand elle est une fois saoulée de la graisse urineuse du Sel ammoniac, donnât un peu de Sel volatil, la Craye qui en donne si abondamment  
avec

avec le Sel ammoniac, ne doit-elle pas; en la distillant avec l'Esprit volatil fait avec la Chaux, donner un Sel volatil en forme concrète? Elle est propre à être enlevée par le volatil urineux; c'est presque tout ce qu'il faut, suivant moi, pour faire un Sel volatil concret. Il est vrai que dans l'Esprit fait avec la Chaux, la partie la plus grasse de l'urineux volatil est restée dans la Chaux, & que le reste est déjà étendu dans de l'eau, & que cet urineux passe plus aisément par la distillation quand il est joint avec de l'eau, que quand il est joint à une terre, parce que l'eau est moins fixe que la terre, ce qui fait que l'Esprit passe toujours au commencement de la distillation, au-lieu que le Sel volatil concret ne vient qu'à la fin. Mais l'expérience que j'ai rapportée de la distillation du Sel ammoniac avec la Chaux, qui m'a paru donner un petit vestige de Sel volatil, me fit espérer que j'en aurois à plus forte raison avec la Craye, & que tout ce qui en arriveroit, feroit que j'aurois peu de Sel volatil, & que l'Esprit que je retirerois, feroit moins fort à cause de l'alkali urineux que la Craye auroit retenu.

J'ai donc fait cette expérience avec 4 gros de Craye de Champagne non calcinée, & un gros d'Esprit volatil fait avec la Chaux, & j'ai trouvé dans mon récipient presque un gros d'Esprit avec si peu de Sel volatil, que je n'ose assurer que cette opération réussisse.

Je crois donc que la différence qu'il y'a entre l'Esprit & le Sel volatil, consiste principalement en ce que pour faire le Sel, il est

incorporé dans une matrice fixe & concrète, & que ce qui fait que les Esprits volatils sont plus pénétrants que les Sels, c'est non seulement l'Huile grossière que la Chaux leur enleve, mais encore parce qu'ils se dégagent plus aisément du liquide que de la base fixe, dans laquelle ils peuvent être tellement engagés qu'on ne les apperçoive presque plus à l'odorat; l'un favorise le développement de l'urineux, & l'autre s'y oppose, ce qui me paroît assez bien prouvé par les expériences suivantes.

J'ai mis dans une petite cornue une once & demie de Sel de Tartre bien sec avec une demi-once de Sel ammoniac, & après avoir laissé les matieres en digestion pendant 36 heures, échauffant de tems en tems les vaisseaux, j'ai enfin distillé, & donné un bon feu sur la fin de l'opération.

J'ai par ce moyen retiré 6 gros tant de Sel que d'Esprit volatil, c'est-à-dire, 2 gros de plus que la quantité du Sel ammoniac que j'avois employé; ainsi il faut qu'il y ait plus de 2 gros de Sel de Tartre qui ayent été emportés par le volatil urineux, puisque l'acide du Sel ammoniac & un peu de la graisse la plus grossière restent dans la cornue.

M. Grosse m'a dit à cette occasion, avoir retiré deux fois différentes, 9 onces de Sel volatil de 8 onces de Sel ammoniac qu'il avoit distillé avec le Sel de Tartre.

Quoi qu'il en soit, le Sel que j'avois retiré n'étoit pas d'une odeur très pénétrante: j'en pris cependant 2 gros que je mis dans une cornue avec un gros de Sel de Tartre, & j'en

j'en retirai un peu plus de 2 gros de Sel volatil; aussi ma tête-morte pesoit-elle un peu moins d'un gros, qui sentoit un goût de graisse brulée fort desagréable.

Le Sel volatil étoit extrêmement sec, sentoit un peu le brulé, il se brisoit entre les doigts, & devenoit comme du sable, & après avoir été quelque tems à l'air, il avoit presque perdu son goût de brulé, & ne sentoit presque point le volatil urineux, ce qui me fit douter s'il seroit encore volatil; mais en ayant mis sur une pêle rougie au feu, il s'est dissipé totalement en fumée. J'ai fait la même expérience avec du Sel volatil fait avec la Craye, & elle a pareillement réussi.

Je sens bien qu'on pourroit demander, pourquoi la Chaux agit dans cette occasion si différemment des Sels alkalis fixes, même calcinés? Peut-être cela vient-il de ce que la Chaux étant extrêmement sèche, aride & fort chargée de parties de feu, elle agit trop brusquement sur la partie huileuse des Sels urineux qu'elle décompose, pendant que les Sels fixes, qui probablement contiennent déjà un peu de matiere grasse, se joignent plus intimement, quoiqu'avec plus de douceur, à l'urineux, qui n'étant point décomposé, en entraîne une portion avec lui: mais ce ne sont-là que des conjectures, qui ne m'empêcheront pas d'essayer d'éclaircir ce fait pour l'expliquer d'une manière plus démonstrative. Il est encore bon de faire attention que la Craye par la calcination change de nature, qu'elle devient de la Chaux, au-lieu que les Sels alkalis ne souffrent pas par la calcination

d'altération considérable, jusqu'à ce qu'ils se vitrifient.

Cependant le Sel de Tartre, & même la Craye, sont-ils par ce moyen véritablement volatilifés, & s'est-il fait une telle union entre l'urineux & ces substances fixes, qu'il en résulte un tout qui fasse ce que nous appelons le *Sel volatil concret*? ou si ces substances fixes ne sont jointes que superficiellement avec l'urineux qui les a emportées dans la sublimation, comme le Sel ammoniac emporte le Fer, l'Hématite, l'Antimoine, le Cuivre, la Chaux d'Etain, &c? C'est une nouvelle question qui mérite bien d'être discutée, elle nous apprendra peut-être quelque chose sur les Sels volatils.

1°. J'ai déjà dit qu'en mettant sur une pêle rouge les Sels volatils les plus chargés de Sels fixes, tout se dissipe.

2°. Si on y met pareillement un Sel volatil bien fait avec la Craye, il ne reste presque rien non plus sur la pêle; je dis du Sel volatil bien fait, car si on met beaucoup de Craye avec le Sel ammoniac, & qu'on distille à grand feu, le Sel volatil se surcharge, pour ainsi dire, de Craye, & il en entraîne une portion qui ne lui est unie que superficiellement, & qu'il abandonne très aisément.

3°. J'ai fait remarquer pareillement qu'un Sel volatil fort chargé de Sel alkali fixe, non seulement se sublimoit totalement, quand on le mettoit dans une cornue avec de nouveau Sel de Tartre, mais même qu'il emportoit encore avec lui un peu du Sel fixe avec lequel on le mettoit en cohobation.

4°. J'ai

4°. J'ai pareillement rapporté une expérience qui prouve que le Sel volatil fait avec la Craye, passe totalement dans la distillation, & ne laisse dans la cornue qu'une légère incrustation charbonneuse.

Toutes ces expériences prouvent l'union intime de l'urineux volatil avec les substances fixes qui leur donnent du corps: quel seroit cependant le moyen de les desunir? L'un étant volatil, & l'autre fixe, la chose ne paroît pas difficile: il n'y a qu'à étendre ces Sels volatils concrets dans l'eau, & distiller lentement, le volatil doit naturellement passer dans les premières portions de liqueur, & laisser le Sel fixe ou la Terre dans la dernière portion. Suivant cette théorie, j'ai dissous dans 3 onces d'eau distillée 6 gros de Sel volatil fait avec le Sel de Tartre, & que je savois qui en contenoit environ 2 gros; j'ai mis cette dissolution dans une grande cornue, à laquelle j'ai adapté un grand récipient. J'espérois donc que par la distillation le volatil urineux passeroit avec l'eau, & que le Sel fixe resteroit au fond de la cornue: mais tout a passé, & il n'est resté dans la cornue qu'une tache saline très légère, quoique j'eusse fait cette opération au bain de sable, & à un feu fort léger.

J'ai cependant appréhendé d'avoir agi avec trop de précipitation, c'est pourquoi j'ai versé dans la cornue ce qui étoit passé par la distillation; & afin d'étendre davantage l'urineux & le Sel fixe pour faciliter leur desunion, j'y ai ajouté encore 3 onces d'eau distillée, & j'ai procédé à une distillation en-



core plus lente que la première; mais malgré toutes ces précautions, je n'ai eu pour toute résidence que deux grains d'un Sel fixe fort gras. J'ai pareillement mis dans de petites capsules des solutions de quelques gros de Sel volatil fait avec la Craye, & d'autres que j'avois recohobé sur du Sel de Tartre, & je n'ai eu pareillement que de très légères résidences terreuses ou salines.

J'ai fait plus, j'ai laissé à l'air pendant six semaines 4 gros de Sel volatil distillé avec la Soude, espérant que le volatil s'évaporerait, pour ainsi dire, tout seul, & me laisserait un Sel fixe en arrière; j'y avois même ajouté un peu d'eau de pluie, pour que le Sel volatil étant dissout, l'urineux pût se dégager avec plus de facilité. Malgré toutes ces précautions, ayant enfin évaporé l'humidité, je n'ai guères retiré plus de Sel fixe que dans les autres expériences.

Mais après-tout, ce que je viens de rapporter est fort semblable à ce qui se passe dans toutes les distillations des Sels volatils, où si on ajoute de l'eau au Sel ammoniac & aux Sels alkalis, presque tout le Sel volatil passe dissout dans la liqueur. La concentration par la gelée pourroit peut-être produire quelque chose de plus avantageux, c'est ce dont je ne puis pas répondre, ne l'ayant pas essayé. Mais M. Boulduc m'a dit y avoir exposé une solution de Sel volatil pour en examiner la cristallisation, ce qui lui avoit bien réussi, sans produire aucune décomposition du Sel volatil.

Mais si le Sel de Tartre ou la Craye ne sont pas

pas unis à un tel point, qu'on soit obligé de les regarder avec le volatil urineux comme un composé nouveau qui résiste en cet état aux efforts de l'art qui les veut séparer; si au contraire cette union n'est pas intime, si elle n'est que superficielle, j'ai cru pouvoir séparer le fixe du volatil par le moyen de l'acide du Sel marin ou du Vitriol, fondant mon espérance sur ce que ces acides font avec les matieres fixes des substances extrêmement fixes, pendant qu'avec les volatiles ils en font de très volatiles. Qu'on joigne l'acide du Sel marin avec le Sel de Tartre, on aura le Sel digestif de Silvius, qui ressemble beaucoup au Sel marin, & qui résiste à la plus violente action du feu. Qu'on joigne ce même acide à la Craye, on aura une masse saline qui y résiste pareillement: à l'égard de l'acide vitriolique, il fera ou le Tartre vitriolé, ou un Sel pierreux. Voilà ce qui regarde les matieres fixes: mais si on les joint à une matiere volatile, ils font ou un Sel ammoniac, ou l'Ammoniacal secret de Glauber, qu'on fait qui se sublime assez aisément. Je m'étois donc persuadé qu'en versant de l'Esprit de Sel ou de l'Huile de Vitriol sur du Sel volatil fait, par exemple, avec le Sel de Tartre, une portion de ces acides se jetteroit sur la portion d'alkali emportée par le volatil urineux, & me donneroit ou un Sel digestif de Silvius, ou un Tartre vitriolé, pendant que l'autre régénéreroit un Sel ammoniac avec l'alkali volatil.

J'ai choisi pour cette expérience un Sel volatil que je savois qui contenoit beaucoup de

*Ef 7*

Sel

Sel de Tartre: cependant, presque tout s'est sublimé en Sel ammoniac, & il ne m'est resté, ayant à la vérité donné un bon feu, qu'une très petite quantité de matiere fixe.

Mais comme cette expérience avoit été faite fort en petit, j'ai cru la devoir répéter sur une plus grande quantité. J'ai donc dissous dans 6 à 7 onces d'eau distillée environ 10 gros de Sel volatil fait avec le Sel de Tartre, ou avec la Soude; j'ai ensuite versé dessus de l'Esprit de Sel jusqu'à cessation de fermentation, & j'ai laissé le tout se digérer pendant cinq ou six jours. Après ce tems je les ai mis dans une cornue, il a passé de l'Esprit de Sel ammoniac, & il est resté si peu de chose dans la cornue, que je n'ai pu reconnoître par la crystallation si cette résidence étoit du Sel digestif de Silvius.

De toutes les expériences que je viens de rapporter, & dans lesquelles je m'étois proposé de retirer du Sel volatil ammoniac la portion de l'intermede fixe qu'on employe pour sa distillation, & que j'ai démontré qui est enlevé par l'alkali volatil, j'avois toujours ajouté beaucoup d'eau distillée, espérant qu'elle favoriseroit la séparation que je cherchois; mais n'ayant pas eu le succès que j'en espérois, je me déterminai à faire une autre expérience, dans laquelle je retrancherois le plus d'humidité qu'il me seroit possible, ce qui m'a effectivement mieux réussi: on en pourra juger par le détail que je vais faire de cette expérience.

Le 10 Juin 1735 je mis dans une capsule de verre une once de Sel volatil ammoniac  
fait

fait avec la Craye; je couvris la capsule avec une gaze, & je la mis entre deux châffis, afin qu'elle fût à l'air sans être exposée ni à la pluye ni à la poussiere. Le 10 Août suivant je visitai la capsule, & il y restoit un demi-gros seulement de matiere qui paroissoit terreuse, mais qui sentoit encore un peu le volatil urineux, & avoit beaucoup de saveur sur la langue; j'en mis sur une pêle rougie, & il ne s'en dissipa qu'une partie.

Le 18 Novembre 1736 je visitai encore ma capsule, la matiere qui étoit au fond, ne sentoit plus l'urineux, cependant elle avoit beaucoup de saveur; j'en mis sur une pêle rougie, il ne me parut pas s'en dissiper beaucoup, mais il y en eut une portion qui se brula, & répandit une odeur de graisse, & ce qui resta sur la pêle étoit par cette raison noirci, & conservoit encore beaucoup de saveur; ainsi voilà une espece de changement d'alkali volatil en alkali fixe, d'autant que ce qui étoit dans ma capsule, s'étoit chargé de l'humidité de l'air: cette circonstance m'engagea à verser de l'eau chaude dans cette capsule, pour voir ce qui se dissoudroit de la résidence en question; il s'en est dissous effectivement une petite portion, mais la principale s'est précipitée au fond, & étoit de la Craye toute pure.

On voit par l'expérience que je viens de rapporter, qu'on peut retirer du moins une portion de l'intermede fixe qui est emporté par le volatil urineux pour la formation des Sels volatils concrets.

Mais je m'étois proposé outre cela d'éclaircir

cir une question qui a excité la curiosité de beaucoup de Chimistes. Elle consiste à savoir dans quelle proportion l'acide & l'alkali se trouvent dans un Sel ammoniac bien fait.

Ils ont cru pouvoir la décider par la décomposition du Sel ammoniac, estimant qu'il ne pouvoit y avoir d'acide dans le Sel ammoniac, que le surplus du poids de l'alkali qu'ils retiroient par la distillation ; mais puisqu'il est prouvé par nos expériences, que le volatil urineux emporte avec lui une portion de l'intermede, le moyen qu'ils ont employé devient insuffisant.

Je crus qu'on pouvoit résoudre cette question par une voye toute opposée, par la composition, observant combien je retirerois de Sel ammoniac d'une certaine quantité d'acide & d'alkali volatil que j'employerois pour en faire, & j'ai fait à cette occasion plusieurs expériences qui ne m'ont servi à rien pour l'éclaircissement que je m'étois proposé. Premièrement, il est presque impossible de trouver le point précis de saturation du Sel volatil ; & en second lieu, nos acides étant en liqueur, leur degré de concentration est incertain, & lorsque la liqueur vient à passer dans la distillation, elle emporte toujours avec elle une portion de Sel ammoniac dissout, ce qui rend cet autre moyen aussi peu exact que le premier, & le problème reste irrésolu.

Je crois cependant qu'on pourroit y réussir par le moyen d'une Balance hydrostatique, car ayant une fois la pesanteur d'un morceau de Sel volatil l'un & l'autre relativement à une

une liqueur, par exemple, à de l'Esprit de Vin, l'excès de la pesanteur du Sel ammoniac sur le Sel volatil, donneroit la quantité d'acides contenus dans le Sel ammoniac.

Mais quoique les expériences que j'ai faites sur la régénération de différens Sels ammoniacaux soient inutiles pour le but que je m'étois proposé, je ne crois pas pour cela devoir négliger de les rapporter, les expériences ayant toujours cela d'avantageux, que si elles ne servent pas à une chose, rarement manquent-elles d'être utiles à d'autres égards.

### *Première Expérience.*

J'ai mis dans une cucurbitte de verre une demi-once de Sel volatil urineux, & j'ai versé peu-à-peu par dessus une once d'Huile de Vitriol blanche & concentrée. Il s'est excité une grande effervescence avec chaleur, peu de fumée, mais de mauvaise odeur, & les gouttes qui avoient rejailli le long de la cucurbitte, s'étoient cristallisées, tant la liqueur étoit chargée de Sel, l'alkali paroissant plus que rassasié par cette quantité d'acide; j'ai entonné le tout dans une cornue de verre, & l'ai mis en distillation d'abord au bain de sable, & ensuite à feu nud.

L'opération finie, 1°. il y avoit dans le récipient 7 gros  $\frac{1}{2}$  de liqueur qui paroissoit salée sur la langue, mais qui répandoit une odeur de Souphre volatil si pénétrant, que quelque attention que j'eusse pour éviter les vapeurs, elles me causerent une toux avec un hoquet qui m'incommoda assez longtems.

2°. Il s'étoit sublimé dans le col de la cornue

nue 2 gros  $\frac{1}{2}$  de beau Sel secret de Glauber. Ce Sel est fort picquant sur la langue; il pette un peu quand on le met sur une pelle rougie au feu, mais ensuite il se dissipe en fumée.

J'ai mis dans une petite cornue de verre un gros de ce Sel ammoniac vitriolique avec 2 gros de Craye, & je n'en ai retiré que 15 grains de Sel volatil concret; il m'a paru picquant sur la langue & d'une nature singulière; la tête-morte étoit aussi fort picquante sur la langue, ce qui me fait croire qu'elle contenoit encore de l'alkali volatil, car l'acide vitriolique joint à une terre n'a pas cette acidité: ce Sel volatil aussi-bien que la tête-morte, me paroissent donc dignes d'attention, mais comme cela n'a aucun rapport à mon objet principal, je ne m'y arrêterai pas davantage pour le présent.

3°. Il étoit resté au fond de la cornue 4 grains d'une résidence insipide, qui m'a paru de la nature de ces Sels pierreux dont nous avons parlé en plusieurs occasions.

Voilà une résidence terreuse un peu plus considérable que celle que j'avois eue en étendant mes matieres avec beaucoup d'eau distillée, mais je crois qu'il s'en faut beaucoup que je ne retire encore toute la Craye qui est dans le demi-gros de Sel volatil qui j'ai employé. Que devient donc cette terre, qu'est-ce qui la détermine à passer dans la distillation? Je ne crois pas que l'alkali volatil puisse le faire quand il sera saoulé de l'acide vitriolique; cet acide ne peut pas non plus l'emporter: mais il me paroît assez probable qu'il

qu'il se fait ici une nouvelle distillation d'une petite portion du Sel ammoniac régénéré, dans laquelle une petite partie de la Craye est de nouveau emportée par le volatil urinaireux. Voici donc comme je conçois la chose. Quand la plus grande portion de l'humidité que l'Huile de Vitriol a fournie, est passée par la distillation, & que les matieres s'épaississent dans la cornue, la portion de Craye qui étoit contenue dans la demi-once de Sel volatil, se trouve unie avec beaucoup de Sel ammoniac régénéré; or que doit-il se passer dans cette occasion? Il est naturel de penser qu'une portion de cette Craye se chargera d'un peu de l'acide de ce Sel ammoniac, & dégagera un peu de volatil urineux, qui passant dans la distillation, doit encore emporter avec lui un peu de Craye; & suivant cette conjecture, il ne restera dans la cornue que la portion de la Craye qui se sera jointe à l'acide vitriolique.

Encore une chose qui m'a surpris dans cette expérience, c'étoit la petite quantité de Sel ammoniac que j'avois retirée d'une demi-once de Sel volatil avec une once d'Huile de Vitriol; car, suivant les expériences de M. Homberg, une once d'Huile de Vitriol contient 4 gros 65 grains d'acide, ce qui joint avec un demi-gros d'alkali volatil, devoit faire une once de Sel ammoniac, au-lieu que je n'en ai trouvé que 2 gros  $\frac{1}{2}$  de sublimé dans le col de ma cornue. Qu'est donc devenu le surplus & de mon acide & de mon alkali volatil? Je pensai d'abord qu'il y en avoit une partie qui étoit passée tout dissoute dans la liqueur  
que



que j'avois distillée, & effectivement par l'évaporation de cette liqueur, j'en ai retiré assez considérablement. Mais ce qui fait bien certainement un déchet qui doit être sensible, c'est ce qui a formé le Souphre volatil dont j'ai parlé, puisque de 12 gros, tant de Sel volatil que d'acide, je n'ai retiré que 7 gros  $\frac{1}{2}$  de liqueur, 2 gros  $\frac{1}{2}$  de Sel ammoniac, & 4 grains de résidence, ce qui ne fait que 10 gros 4 grains, au-lieu de 12 gros de matieres que j'avois employées; ainsi je crois qu'il y a eu un gros 68 grains qui se sont dissipés en Souphre volatil.

*Seconde Expérience.*

J'ai cru qu'il ne seroit pas inutile de répéter cette même expérience, en employant de l'Esprit volatil fait avec la Chaux, au-lieu du Sel volatil concret. Pour cela je choisis un Esprit volatil extrêmement concentré, & j'en mis une demi-once dans une cucurbite de verre, & j'y ajoutai peu à peu 3 gros d'Huile de Vitriol; à chaque fois que je versois un peu d'Huile de Vitriol, il s'excitoit dans la cucurbite une effervescence & un bruit semblable à un fer rouge qu'on plonge dans l'eau; des gouttes de liqueur rejaillissoient jusques hors de la cucurbite, d'où il sortoit aussi une fumée blanche très épaisse, qui avoit une odeur urineuse que j'essayois de retenir, en fermant la cucurbite avec la paume de la main. A chaque fois que je versois l'Huile de Vitriol, je remarquai qu'une partie des gouttes qui rejaillissoient aux parois de la cucurbite, y laissoient une tache  
saline,

saline, ce qui venoit de la grande concentration, tant de l'Huile de Vitriol que de l'Esprit volatil.

Après avoir versé mes 3 gros d'Huile de Vitriol sur les 4 gros d'Esprit volatil, je goûtai le mélange qui me parut très acide, ce qui me détermina à ne pas ajouter davantage d'Huile de Vitriol, quoiqu'il excitât toujours une violente effervescence toutes les fois que j'ajoutois un peu de cet acide, parce que cette effervescence se peut faire indépendamment de tout alkali, puisqu'elle arrive pareillement quand on verse de l'Huile de Vitriol très concentrée dans de l'eau, ou même sur un Esprit de Vitriol un peu foible.

J'entonnai donc le tout dans une cornue & au bain de sable, il me passa une liqueur qui sentoît extrêmement le Souphre volatil; je donnai ensuite un feu plus considérable, exposant ma cornue à un feu vif, la cornue & le récipient s'emplirent de vapeurs blanches très épaisses; enfin il se sublima plus d'un gros & demi de Sel ammoniac vitriolique, qui étoit très blanc, crystallin, dur & compact, mais fort picquant sur la langue.

Il étoit resté une résidence si légère, qu'elle ne formoit presque qu'une tache au fond de la cornue; cependant elle étoit acide.

Je jugeai qu'il y avoit encore du Sel ammoniac dans la liqueur qui avoit passé dans la distillation, c'est pourquoi je la mis dans une autre cornue pour essayer d'en retirer une partie par une autre distillation; mais elle n'a presque point donné de Sel ammoniac, &

& il n'est resté dans la cornue aucune résidence.

J'avois fait cette expérience principalement dans la vue de connoître lequel me fourniroit plus de Sel ammoniac, du Sel volatil ou de l'Esprit; mais la difficulté qu'il y a à trouver juste le point de saturation, ce qui se dissipe en Souphre volatil, & ce qui reste de Sel ammoniac dans la liqueur qui passe par la distillation, empêche d'avoir rien de très précis: cependant il me paroît que les Sels volatils donnent, généralement parlant, plus de Sel ammoniac que l'Esprit volatil le plus concentré.

Voyons maintenant ce que l'acide du Sel marin produira tant avec le Sel qu'avec l'Esprit volatil. Je commence par le Sel.

### *Troisième Expérience.*

J'ai mis, comme dans l'expérience précédente, demi-once de Sel volatil fait avec la Craye, avec une once d'Esprit de Sel; il s'est excité une grande effervescence avec une fumée épaisse & blanchâtre, sentant l'Esprit de Sel, ce qui m'engagea à n'en point mettre davantage, quoiqu'il s'excitât une effervescence toutes les fois que j'en ajoutois. J'entonnai le tout dans une cornue, & par un feu de sable assez ménagé, il passa une liqueur qui sentoit le volatil urinaire; je mis la cornue à feu vif, il s'éleva 3 gros de Sel ammoniac qui sentoit l'Esprit de Sel, ce qui est assez singulier, car le Sel ammoniac & l'Esprit de Sel se joignent très volontiers ensemble; cependant il étoit passé au commen-

cement

cement de l'opération du volatil urinaire, quoiqu'il restât encore de l'Esprit de Sel qui ne s'étoit pas engagé dans l'alkali volatil, puisque le Sel ammoniac avoit l'odeur de l'Esprit de Sel: il restoit environ un demi-gros de résidence dans la cornue, je la cassai pour examiner cette résidence, elle sentoit l'Esprit de Sel, & étoit picquante sur la langue; je la mis dans un creuset, & l'exposai à un grand feu, elle fuma beaucoup, répandant une odeur d'Esprit de Sel & de Soufre brulant. Cette dernière odeur vient-elle du mélange de l'acide du Sel marin avec une matière grasse? ou soupçonneroit-on que mon Esprit de Sel auroit contenu un peu d'acide vitriolique? L'un & l'autre peut être, car il m'a paru en plusieurs occasions, que l'Esprit de Sel mêlé avec une matière inflammable, répandoit une odeur qui approchoit de celle du Soufre; mais je crois que la fumée épaisse qui s'échappoit, étoit encore du Sel ammoniac qui s'évaporoit. Après la calcination, une portion de ma résidence étoit d'un rouge très éclatant, & l'autre de couleur de Soufre, elle s'est humectée un peu à l'air; & il est bon de remarquer que quoique l'Esprit de Sel ne soit pas un acide aussi fort que l'Huile de Vitriol, sur-tout quand elle est aussi concentrée que celle que j'ai employée dans la première expérience, j'ai cependant retiré avec l'Esprit de Sel 3 gros de Sel ammoniac, au lieu qu'avec l'Huile de Vitriol je n'en ai eu que 2 gros  $\frac{1}{2}$ , sans compter dans l'une ni l'autre expérience ce qui reste de Sel ammoniac dans la liqueur qui a passé dans la distillation.

*Qua-*

*Quatrieme Experience.*

Comme je l'avois fait avec l'acide vitriolique, je mis une demi-once d'Esprit volatil distillé avec la Chaux, avec 3 gros d'Esprit de Sel, ce qui me donna un gros  $\frac{1}{2}$  de Sel ammoniac; il est vrai que la liqueur qui passa par la distillation, avoit le goût de Sel ammoniac, & sentoît l'urineux. Dans cette expérience j'ai eu à-peu-près la même quantité d'ammoniac que j'en ai eue lorsque j'ai employé l'acide vitriolique, mais toujours beaucoup moins que quand j'employe le Sel ammoniac concret au lieu de l'Esprit.

*Cinquieme Experience.*

J'ai voulu tenter les mêmes expériences avec l'acide du Nitre & le même Sel volatil, ainsi j'ai mêlé ensemble 4 gros de Sel volatil avec une once d'Esprit de Nitre, ce qui a été plus que suffisant pour rassasier le Sel volatil, de sorte qu'il ne s'excitoit plus aucune fermentation quand j'ajoutois de l'Esprit de Nitre. Il ne laisse pas d'être singulier qu'une once d'Esprit de Nitre qui n'étoit pas fort concentré, ait rassasié une demi-once d'alkali volatil, pendant que la même quantité d'Esprit de Sel & même d'Huile de Vitriol la plus concentrée, n'ont pas été suffisantes pour produire cette saturation: la fumée qui sortoit pendant le mélange étoit blanchâtre, & cependant sentoît l'Esprit de Nitre.

Le tout mis en distillation comme dans les autres expériences, a donné d'abord une liqueur qui ne sentoît presque pas l'Esprit de Nitre

Nitre ; il s'est formé au fond du matras une masse rousse & comme résineuse , & ayant augmenté le feu , il s'est sublimé dans le col de la cornue environ 25 à 30 grains de Sel ammoniac nitreux , ce qui est bien peu pour la quantité de matieres que j'avois employée : il faut donc qu'il reste beaucoup d'ammoniac dans la liqueur. Pour m'en assurer , j'ai séparé la liqueur en deux portions , l'une que j'ai évaporée lentement , qui m'a donné un peu d'ammoniac , & j'ai versé sur l'autre un alkali fixe du Nitre fixé , qui n'en a pas fait échapper de vapeurs urineuses bien sensibles , quoiqu'il se soit excité une effervescence assez considérable. J'ai mis le mélange en distillation , & la liqueur qui a passé en premier lieu , sentoit l'urineux. Dans la première opération il restoit fort peu de résidence au fond de la cornue , & beaucoup moins que dans la première & la troisième expérience , ce qui n'est pas surprenant quand on fait que l'acide nitreux emporte avec lui dans la distillation une portion des matieres terreuses qu'il a dissoutes ; le peu de résidence , qui ne pesoit pas deux grains , ressembloit à du Bol.

*Sixieme Expérience.*

Quatre gros d'Esprit volatil ammoniac avec 3 gros d'acide nitreux , n'ont point donné de Sel ammoniac , tout a passé par la distillation à un feu assez doux ; cependant la liqueur est salée , & paroît contenir du Sel ammoniac. Mais pourquoi a-t-on tant de peine à retirer le Sel ammoniac du mélange de l'acide ni-

*Mém. 1735.*

Gg

treux

treux avec l'alkali volatil? Ne pourroit-on pas dire que l'acide nitreux, qui devient si volatil quand il est joint avec les matjeres grasses, passe dans la distillation avec le flegme? au lieu que les autres acides restent en bonne partie dans la cornue, & ne s'élevent avec l'urineux que quand le flegme est passé, parce qu'il faut plus de feu pour enlever le Sel ammoniac, qu'il n'en faut pour réduire l'eau en vapeurs & la faire passer par la distillation.

*Septieme Expérience.*

Enfin j'ai voulu voir ce que le Vinaigre distillé produiroit avec le Sel volatil; & comme cet acide est très foible, j'en ai mêlé 2 onces avec une demi-once de Sel volatil, ce qui n'a pas suffi pour rassasier l'alkali; il s'est élevé des vapeurs foibles, eu égard à leur densité, mais pénétrantes. Par la distillation, il a passé d'abord une liqueur qui avoit une odeur désagréable, mais mêlée d'urineux, & qui picquoit sur la langue comme si c'eût été du Poivre d'Inde, sans avoir d'acidité.

A la fin de l'opération il se sublima un Sel à la voûte de la cornue; je crus que c'étoit de l'ammoniac, mais quand les vaisseaux furent froids, il disparut. Je remis la cornue au feu pour voir s'il reparoitroit, & effectivement il s'en sublima encore un peu, mais moins que la première fois.

Ce Sel est-il ammoniacal? ou est-ce un peu du Sel concret qui s'est sublimé? L'un & l'autre peuvent être, mais j'inclinerois pour la première opinion, 1°. parce que si c'étoit un

un Sel volatil, il passeroit jusques dedans le récipient, & ne s'arrêteroit pas au col d'une cornue qui est exposée à un feu vif. 2°. C'est qu'il est probable qu'un Sel ammoniacal fait avec le Vinaigre, doit tomber en *deliquium* comme le fait la Terre foliée. Je me propose de refaire cette expérience, en employant beaucoup de Vinaigre, & distillant très lentement au commencement de l'opération; car si je puis avoir une quantité un peu considérable de ce Sel, je déluterai les vaisseaux tout chauds, & j'examinerai le Sel quand il sera tombé en *deliquium*. Mais revenons à notre sujet; & pour faire tout l'usage qu'il nous sera possible de nos expériences, il ne sera pas, je crois, hors de propos de rapporter ici quelques observations que j'ai faites sur l'adhérence du Sel ammoniac avec les différentes matieres avec lesquelles je l'ai employé.

1°. Il y a des matieres avec lesquelles il ne contracte aucune union; si on le mêle avec du sable, il s'en dégage sans peine, & s'élève en fleurs.

2°. Il y en a d'autres qui le retiennent jusqu'à un certain point. Il faut plus de feu pour le dégager totalement du Sel marin, il l'entraîne même un peu, & l'élève dans la cornue de deux travers de doigts, après quoi il l'abandonne, & se sublime seul, en abandonnant au Sel marin un peu de sa graisse.

3°. Nous avons dit qu'en distillant un gros d'Esprit volatil fait avec la Chaux, avec 4 gros de Craye de Champagne, il y a eu un peu de ma Craye qui a été emporté; mais



nous ajouterons encore que le reste de la Craye avoit été enlevé le long des parois de la cornue, où elle formoit une convexité creuse au milieu comme une espece de grotte.

4°. Enfin nous avons dit qu'un feu fort actif ne dégageoit presque rien du Sel ammoniac mêlé avec la Chaux, quand les matieres étoient bien desséchées; mais qu'il ne laissoit pas que d'enlever toute la masse jusqu'au col de la cornue.

Pour rendre raison de ces observations, il faut faire attention à quelques propriétés des matieres que nous employons, savoir à la fixité des unes, à la volatilité des autres, & au degré de force qui les unit les unes aux autres.

Car s'il n'y a pas d'union entre le Sel ammoniac & l'intermede, il s'en dégagera sans peine, & se sublimera en fleurs. C'est ce qui arrive quand on le mêle avec le Sable, le Verre pilé, &c.

Mais s'il contracte quelque union avec l'intermede, s'il s'y joint avec un certain degré de force qui soit toutefois inférieure à la gravité ou à la fixité de l'intermede, il résistera d'abord à l'action du feu, & cela jusqu'à ce que cette action soit supérieure à la force qui les unit; il pourra même enlever un peu de l'intermede, mais enfin il l'abandonnera; c'est ce qui arrive dans la sublimation des fleurs simples du Sel ammoniac avec le Sel marin, où le Sel ammoniac résiste à la première action du feu, & enleve même un peu le Sel marin, après quoi il l'abandonne, & se sublime seul.

Si je me propoſois de découvrir ce qui produit cette union, j'en pourrois chercher la raiſon ou dans l'analogie qu'il y a entre la partie acide de ces deux Sels, qui eſt effectivement la même, ou dans celle que l'expérience prouve, qui eſt entre l'acide du Sel marin & la matiere graſſe qui abonde dans le Sel-ammoniac, d'autant que dans cette opération le Sel marin reſte toujours chargé d'un peu de cette graſſe qu'un feu violent ne lui peut enlever dans des vaiſſeaux clos; mais je ne me propoſe pas de donner ici des raiſons phyſiques de ces affinités, je me renferme à rapporter ſimplement les faits.

Nous avons vu que l'alkali urineux produiſoit encore plus d'effet ſur la Craye; il en entraîne une portion qu'il volatilife, & avec laquelle il forme un Sel concret; ainſi le degré de volatilité de l'urineux & le degré d'union entre cet urineux & la Craye, ſont ſupérieurs à la fixité de la Craye: il n'en volatilife cependant qu'une partie, & après avoir enlevé le reſte juſqu'à la voute de la cornue, il l'abandonne.

Enfin ſi la fixité de l'intermede & l'affinité entre les matieres eſt ſupérieure à la volatilité du Sel ammoniac, l'intermede retiendra le Sel ammoniac, qui après avoir fait ſes efforts pour enlever l'intermede, & l'avoir même enlevé juſqu'à la voute de la cornue, fera obligé de céder à la fixité de l'intermede qui le retient, & l'empêche de ſe ſublimer: c'eſt ce que nous avons vu qui arrive quand on diſtille le Sel ammoniac bien ſec avec la Chaux encore vive & nouvellement calcinée.

Que cette union vienne de l'action des parties de feu sur la matiere grasse, ou du double lien qui unit la Chaux, & à l'acide & à la matiere grasse du Sel ammoniac, ou d'une espece de fonte qui arrive quand on expose à un feu assez violent la Chaux avec le Sel ammoniac, ce qu'on reconnoit bien quand on fait le Phosphore de M. Homberg; c'est ce que je ne me propose pas d'examiner pour le présent: il me suffit que l'union existe, que le Sel ammoniac soit retenu par la Chaux, c'est-là ce que prouve mon expérience.

Maintenant pour terminer ce Mémoire, qui excède déjà l'étendue qui convient aux Dissertations Académiques, je vais rapporter, le plus en abrégé qu'il me sera possible, quelques expériences qui ne seront pas inutiles pour la distillation du Sel volatil ammoniac, car toutes les matieres ne sont pas propres à cette distillation; outre qu'il faut qu'elles puissent absorber l'acide du Sel ammoniac, il est essentiel qu'elles ne contiennent ni l'acide du Nitre, ni celui du Vitriol.

L'acide nitreux pourroit détonner avec la matiere grasse du Sel ammoniac, & briser les vaisseaux: cela ne m'est pas arrivé dans la distillation du Sel volatil avec l'Esprit de Nitre, parce que l'ammoniac ne se trouve point à sec, ainsi il passe avec l'humidité qui l'empêche de fuser. Mais l'acide du Vitriol est sur-tout bien à craindre; non seulement il peut dégager une portion du Sel marin qui se rejoint au Sel volatil, mais il forme encore avec la matiere grasse un Souphre volatil des plus desagréables, & avec le Sel al-  
kali

kali volatil le Sel secret de Glauber, qui n'est autre chose qu'un ammoniacal vitriolique.

C'est ce que j'ai reconnu en distillant partie égale d'Alun calciné & de Sel ammoniac, car j'ai trouvé dans mon récipient une liqueur aigre qui contenoit du Sel marin, & qui avoit une odeur insupportable de Souphre volatil, & les deux tiers de mon Alun étoient sublimés à la voute de ma cornue: cependant je me propose de recommencer cette expérience plus en grand, elle me paroît digne d'attention.

Le Gyps pareillement m'a donné une liqueur fumante, d'une odeur insupportable, & qui n'étoit presque que de l'Esprit de Sel; les deux tiers de mon Sel ammoniac étoient sublimés dans le col de la cornue.

Avec cette Terre de raffinerie qu'on apporte de Rouen, j'ai eu un peu d'Esprit de Sel très foible; la moitié de mon Sel ammoniac a été sublimé, ayant quelques marques jaunes rousses, & la tête-morte étoit rouge, ce qu'il faut attribuer à une portion de Fer que le Sel ammoniac a manifesté dans cette Terre qui est blanche, & ne paroît pas en contenir.

Avec la Terre qu'on employe pour blanchir la Crème de Tartre, aux environs de Montpellier, j'ai eu un peu d'Esprit de Sel très foible, tout mon Sel ammoniac étoit sublimé, la tête-morte étoit blanche & insipide: j'ai seulement remarqué que le Sel ammoniac sublimé étoit marqué de taches jaunes & rouges, ce qui peut venir d'un peu de Fer contenu dans cette Terre.

Le Bol donne sur-tout un composé fort

bizarre, car on a par son moyen de l'Esprit de Sel, du Souphre volatil, de l'Esprit volatil urineux, du Sel volatil urineux, des fleurs de Sel ammoniac martiales, & à ce que je crois, le Sel ammoniac secret de Glauber. Le Bol contient l'acide vitriolique du Fer, & une terre absorbante; ainsi l'acide vitriolique produit le dégagement de l'Esprit de Sel, il forme avec la matiere grasse le Souphre volatil. Il fait avec l'alkali volatil le Sel ammoniac secret de Glauber, pendant que la Terre forme avec le volatil le Sel volatil, & occasionne le dégagement de l'Esprit volatil; enfin une partie superflue de Sel ammoniac se dégage, & entraine avec elle une portion du Mars contenu dans le Bol. Voilà tout le produit de mon opération.

Je ne connois donc point encore d'autres Terres que la Craye, qui soient propres à la distillation du Sel volatil ammoniac; encore y a-t-il des Crayes qui sont meilleures les unes que les autres. Tous les Sels alkalis n'y sont pas propres non plus, & nous avons déjà vu que le Borax ne réussit pas bien, sans que nous sachions précisément à quoi en attribuer la cause. Il y a des Potasses qui pourroient aussi être mauvaises, à moins qu'on ne les privât du Tartre vitriolé qu'elles contiennent, qui pourroit donner du Souphre volatil qui rendroit encore l'Esprit volatil d'une odeur très désagréable, comme je le prouverai par une expérience curieuse que M. Boulduc m'a communiquée.

Il n'y a pas cela à craindre de la Soude, le Sel moyen qu'elle contient le plus abondamment;

ment, est le Sel marin, qui ne peut porter aucun préjudice en cette occasion : il est néanmoins essentiel, de la calciner vivement avant que de l'employer à cet usage, car elle contient une graisse & même un sulphureux qui donne une odeur fort desagréable au Sel volatil, ce qu'elle ne fait pas quand on l'a bien calcinée, ou quand on prend le Sel de Soude bien blanc & bien crystallisé.

Mais j'ai remarqué qu'on retiroit à-peu-près autant de Sel volatil quand on employoit la Soude calcinée, que quand on n'employoit que le Sel ; ainsi ce feroit dommage de se donner la peine d'en extraire le Sel : mais cela m'a fait juger que dans cette occasion la partie terreuse pouvoit, aussi-bien que la saline, entrer dans la composition du Sel volatil.

Pour m'en assurer, j'ai édulcoré des Cendres avec grand soin, & en ayant mis 6 gros dans une cornue avec 2 gros de Sel ammoniac, j'en ai retiré 2 gros de Sel volatil, & je crois que j'aurois pu en retirer encore davantage, car la tête-morte avoit encore de la saveur. Ainsi quand on manquera de Craye, on y pourra suppléer en employant les Cendres, dont on aura même auparavant retiré le Sel pour d'autres usages.

J'ai promis de rendre compte d'une expérience curieuse, que M. Boulduc m'a bien voulu communiquer. Comme il ne m'en a fait part que quand mon Mémoire a été écrit, je ne l'ai pas pu insérer dans le corps de ma Dissertation : ainsi c'est par-là que je la terminerai.

M. Boulduc a distillé le Sel ammoniac avec le Tartre vitriolé, & il en a retiré une liqueur acide & un Souphre volatil très pénétrant.

Cette liqueur acide étoit de l'Esprit de Souphre volatilisé par le flogistique de l'alkali urineux : mais comment l'acide du Vitriol peut-il quitter sa base, qui est un Sel alkali fixe ? Le Souphre volatil dévoile tout le mystère, & montre un effet bien sensible de la grande affinité de l'acide vitriolique avec les matieres grasses.



## LA LONGUEUR

### DU PENDULE SIMPLE,

*QUI BAT LES SECONDES DU TEMS MOYEN,*

*Observée à Paris & au Petit Goave en l'Isle Saint-Domingue.*

Par M. G O D I N \*.

**N**OUS nous sommes proposé d'observer, dans le Voyage que nous faisons, les différentes longueurs du Pendule à secondes à différentes Latitudes, autant que le séjour que nous pourrons faire dans chaque lieu nous le permettra.

On ne peut pas douter aujourd'hui que le

Pen-

\* 8 Septembre 1735. Au Petit Goave.

Pendule à secondes ne soit plus court vers l'Equateur qu'à des Latitudes plus grandes; mais on trouve dans les observations qui en ont été faites depuis la découverte de ce phénomène par M. Richer, une différence qu'il est important d'éclaircir, & il y a lieu de penser que ces observations répétées avec plus de commodité & par plus de personnes, acquerront le degré de précision & de certitude dont cette matiere peut être susceptible.

Avant mon départ de Paris, je voulus en faire quelques expériences, au moins pour prévoir, autant qu'il me seroit possible, ce dont je pourrois avoir besoin, & les précautions qu'il me faudroit prendre pour les faire fort exactement ailleurs.

Je voulois outre cela me mettre bien au fait d'une Machine destinée particulièrement à cette expérience, que M. Graham, habile & savant Horloger de Londres & Membre de la Société Royale, m'avoit envoyée, semblable à une que j'avois vue chez lui, & de laquelle il avoit fait usage pour déterminer la longueur du Pendule à Londres.

Je fis donc cette expérience de deux manieres. Premièrement je cherchai la longueur du Pendule simple à secondes avec la Machine de M. Graham, dont je comparois les oscillations à une Pendule à secondes faite de sa main, que je réglois chaque jour par une Etoile fixe.

Je cherchai ensuite la longueur du Pendule à doubles secondes, en n'employant qu'un seul fil de Pite d'où pendoit un poids. Je



fis celle-ci dans une des Serres du Jardin du Roi, où l'on avoit placé une Pendule à secondes, que je réglois de même à une Etoile fixe.

J'avoue que je ne compte pas beaucoup sur ces expériences; le peu de tems qui me restoit, & l'embarras que me causoient les préparatifs du voyage, m'empêcherent de les répéter aussi longtems & autant de fois que j'aurois souhaité, & peut-être d'apporter toute l'exaëtitude nécessaire; c'étoit plutôt un essai qu'une détermination exacte: d'ailleurs outre que cette longueur du Pendule à Paris avoit déjà été déterminée par plusieurs personnes de l'Académie, M. de Mairan la répétoit alors, & y employoit toutes sortes de précautions, & je savois bien que l'on pouvoit compter sur ce qu'il en dédaïroit.

J'écrivis cependant ce que je trouvai, & je constatai toutes les mesures dont j'avois besoin; & le séjour que nous avons fait ici, m'ayant laissé quelque tems, j'en ai déduit la longueur du Pendule simple à secondes à Paris, comme je vais le rapporter.

*Le Pendule simple à secondes à Paris.*

La Pendule à secondes étoit placée & en mouvement dès le 16 Mars, & je la comparai à une Etoile jusqu'au 5 Avril. Ces observations me firent connoître qu'elle retardoit de 23<sup>h</sup> par jour, par rapport aux Etoiles fixes, ou qu'elle accéléroit de 3' 33<sup>h</sup> en 24 heures à l'égard du tems Solaire moyen.

Le 5 Avril, je mis le Pendule simple de  
la

la Machine en mouvement, ses vibrations étoient d'un pouce & demi, ou d'environ 2 degrés de chaque côté de la Perpendiculaire: ce Pendule est composé en général d'un fil de cuivre, d'une boule de même matiere à un de ses bouts, & d'une piece d'acier taillée en couteau à l'autre bout, qui est celui de suspension: ce couteau porte sur deux montans d'acier en deux points qui désignent l'axe du mouvement du Pendule. Toutes les pieces qui composent la Machine entiere sont très bien faites. J'ai vu ce Pendule aller pendant 18 heures, sans que j'y touchasse, & peut-être iroit-il plus longtems: ce que je remarque afin de donner, en passant, une preuve de la liberté de son mouvement.

Ce Pendule, mis en mouvement depuis quelque tems, passoit par son point de repos en même instant que la palette de ma Pendule échappa pour marquer 11<sup>h</sup> 57' 0" du matin. Je saisis ce terme pour le commencement de ma comparaison, & le Pendule allant de ce point de repos vers la droite, je comptai, comme je dirai tout à l'heure, ses vibrations pendant un certain tems, après lequel je cessai de compter, remarquant seulement s'il gaignoit ou perdoit sur l'Horloge; & je pouvois juger de cette différence à un quart de seconde près, parce que la Pendule échappoit net, & qu'au bas de la verge du Pendule simple, il y avoit une petite règle qui en approchoit jusqu'à un quart de ligne de distance, sur laquelle les vibrations du Pendule étoient partagées en quatre parties.

Je n'observai la marche du Pendule que

jusqu'à 4<sup>h</sup> 8' 0" du soir, marquées à l'Horloge. Dans ce moment, le Pendule passoit encore exactement par son point de repos en allant vers la droite, comme il étoit arrivé le matin lorsque j'avois commencé la comparaison. Alors, c'est-à-dire, à 4<sup>h</sup> 8' de l'Horloge, le Pendule simple avoit perdu 44", ou retardé de cette quantité par rapport à l'Horloge. J'avois observé en particulier depuis 11<sup>h</sup> 57' jusqu'à 12<sup>h</sup> 37' 7", & pendant cet intervalle j'avois compté 2400 vibrations du Pendule simple; par conséquent ce Pendule en 40' 7" de l'Horloge avoit tardé de 7", ce qui donne 10"  $\frac{1}{2}$  de retardement par heure.

J'avois remarqué de plus qu'à 12<sup>h</sup> 57' de l'horloge, le Pendule étoit précisément à l'extrémité de sa vibration, ou à son point le plus haut vers la gauche: en cet endroit le Pendule marquoit un nombre impair de secondes, & une demi-seconde de plus, & ce ne pouvoit être, à compter depuis 11<sup>h</sup> 57' que 3589. Donc en une heure de l'horloge, le Pendule simple tardoit de 10"  $\frac{1}{2}$ , c'est pourquoi en 4 heures 11 minutes de l'horloge, qui s'étoient écoulées depuis 11<sup>h</sup> 57' jusqu'à 4<sup>h</sup> 8'; le Pendule avoit retardé de 44" par rapport à l'horloge, & il n'avoit fait que 15016 vibrations. Mais l'horloge accéléroit de 3' 33" en 24 heures sur le tems Solaire moyen; donc pendant les 4<sup>h</sup> 11' de l'expérience, marquées à l'horloge, il ne s'étoit effectivement écoulé en tems moyen que 4<sup>h</sup> 10' 23", pendant lesquelles le Pendule avoit fait 15016 vibrations, au-lieu qu'il en auroit dû faire 15023 = 4<sup>h</sup> 10' 23", si ce Pendule avoit

avoit été le vrai Pendule simple à secondes de tems moyen. Il retardoit donc de 7" pendant ces 4<sup>h</sup> 10' 23", & il étoit plus long qu'il ne falloit. Le Thermometre de M. de Reaumur marquoit alors à midi 1008 $\frac{1}{4}$  de la division qui est à gauche.

Je mesurai ensuite sa longueur avec une toise bien étalonnée à celle du Châtelet de Paris, la même que je porte en Amérique, & sur laquelle nous fonderons nos mesures.

La longueur du Pendule depuis le point de suspension jusqu'à l'extrémité inférieure de la boule étoit de 38 pouces 7 lignes  $\frac{2}{3}$ , le diametre de la boule étoit de 45 lignes justes. J'avois d'abord trouvé, par une façon particulière de mesurer ce diametre, qu'il étoit, toutes réductions faites, égal à  $\frac{44}{100}$  de 6 pouces. Je m'appercus ensuite que cette fraction le réduisoit à 45 lignes du pied de Paris. Je trouvai en effet la même quantité en me servant d'une mesure en lignes. M. Graham, en m'envoyant la Machine, m'avoit marqué que cette boule avoit de diametre 3.994 de pouces Anglois, c'est à  $\frac{1}{7}$  de ligne du pied de Paris près, la même chose que 45 lignes, en suivant le rapport que j'ai trouvé entre les mesures Angloises & Françoises, qui n'est pas tout-à-fait de 1350 à 1440, comme on l'a pris jusqu'ici, mais de 1351 $\frac{1}{4}$  à 1440, suivant une observation que M. Bouguer & moi en avons faite, & que je rapporterai ailleurs.

Retranchant le demi-diametre de la boule 22 $\frac{1}{2}$  lignes de la mesure prise ci-dessus, 38 pouces 7 lignes  $\frac{2}{3}$ , le reste 36 pouces 9 lignes  $\frac{2}{3}$  est la longueur du Pendule depuis le point

point de suspension jusqu'au centre de figure de la boule. Le reste des mesures nécessaires pour trouver le centre d'oscillation de ce Pendule, consiste à connoître le poids de la boule, & celui de la verge, ou au moins leur rapport; ce rapport est de 235 à 3. Avec cela, si on nomme  $a$  la longueur du Pendule jusqu'au centre de figure,  $b$  le demi-diametre de la boule,  $P$  le poids de la boule, &  $p$  celui de la verge,

on aura 
$$\frac{\frac{1}{2}p + \frac{1}{2}P \times b^2 - \frac{1}{2}p \times a b + a^2}{\frac{1}{2}p + P \times a - \frac{1}{2}b p}$$
 pour la

quantité dont le centre d'oscillation de ce Pendule est au dessous du centre de figure ou de la boule; cette quantité devient négative ici, & le calcul fait, on la trouve égale à 0 pouces  $\frac{4}{10}$  de ligne, qu'il faut retrancher de la longueur trouvée depuis le point de suspension jusqu'au centre de la boule, c'est pourquoi de 36 pouces 9 lignes  $\frac{2}{3}$ , ou 441.40 centiemes de ligne, ôtant 0.52, le reste 440.88 exprime en centiemes de ligne, la juste longueur du Pendule qui a servi à l'expérience.

Mais ce Pendule, comme je l'ai remarqué ci-dessus, tarδοit de 7" en 4<sup>h</sup> 10' 23" de tems moyen. En faisant la règle, on trouvera qu'il étoit en ce cas trop long de  $\frac{4}{10}$  de ligne, ainsi les ôtant de 440.88, le reste 440.47 sera la longueur juste du Pendule simple qui bat les secondes de tems moyen à Paris, qui, réduit en pouces & en lignes, vient de 36 pouces 8 lignes  $\frac{4}{10}$ .

Le

*Le Pendule simple à doubles secondes à Paris.*

N'ayant pas chez moi de lieu commode pour mettre en expérience un Pendule à doubles secondes qui devoit avoir 12 pieds & plus, je choisis une des Serres du Jardin du Roi, où cette hauteur se trouvoit commodément; j'y avois fait placer une Pendule à secondes, & fixer une Lunette à Sirius pour régler cette Pendule. Je la comparai aux retours de cette Etoile depuis le 22 Mars jusqu'au 6 Avril, & je connus par-là qu'elle retardoit de 20" en 24 heures à l'égard du tems moyen.

Je fixai dans le mur une pince qui portoit le Pendule simple, composé d'un fil de Pite très délié, & d'un poids fait de deux cones égaux joints par leur base, que j'avois fait faire pour ces expériences, par l'avis de M. Bouguer. Je plaçai verticalement derrière le Pendule, une règle de sapin de 13 pieds de long, qui n'étoit éloignée du Pendule que d'un peu plus du demi-diametre du poids, & j'avois marqué sur la règle bien verticale en tous sens, le point qui répondoit à celui de suspension, & le point qui répondoit au sommet du cone supérieur, c'est-à-dire, au point où le fil tenoit au cone.

Ce Pendule ainsi préparé, je le laissai suspendu environ 24 heures, afin que s'il avoit à s'allonger, il le fît avant mon expérience.

Le 6 Avril 1735, ayant vérifié de nouveau la position de la règle, & les points que j'avois marqués dessus, je mis le Pendule en mouvement, & à 7<sup>h</sup> 7' 0" de l'horloge, il étoit

étoit exactement au bout d'une vibration, ou dans le plus haut de son mouvement à gauche. Je comptai alors *zero*, & continuai de compter les vibrations de ce Pendule; après 1811 vibrations justes, la Pendule échappa encore, & elle marquoit 8<sup>h</sup> 7' 0", de sorte qu'en une heure mesurée à l'horloge, le Pendule avoit fait 1811 vibrations; ou parce que l'horloge retardoit de 20" en 24 heures, ou de 50" en une heure à l'égard du moyen mouvement, le Pendule avoit fait 1811 vibrations pendant 1<sup>h</sup> 0' 0" 50" de tems moyen.

Comme je ne voulois observer & compter qu'une heure, j'avois un aide qui devoit m'avertir, & compter les secondes au bout de l'heure depuis 8<sup>h</sup> 6' 50", en s'arrêtant à 58" que je me réservois d'entendre seulement par l'échappement de l'horloge qui étoit à côté du Pendule simple; & ayant pris sur moi le soin de compter les vibrations du Pendule, j'étois attentif à ces deux dernières secondes, & à juger en quel point de la vibration le fil du Pendule se trouveroit à l'instant de l'échappement de la 60<sup>ms</sup>: heureusement il étoit à une extrémité. Ses vibrations n'étoient que de 15 lignes de part & d'autre du point de repos. Le Thermometre de M. de Reaumur qui reste toujours dans la Serre du Jardin du Roi, marquoit à 9 heures du soir 1008.

Je mesurai ensuite par deux fois, avec la toise & un compas à verge, la distance entre les deux points que j'avois marqués sur la règle, lorsque je les avois vérifiés après 24 heures de suspension du Pendule, & je la trouvai de 12 pieds 0 pouces 8 lignes & 228

par-

parties du Micrometre que j'ai fait appliquer à une des extrémités de mon compas à vérge. Ce Micrometre donne 240 parties pour une ligne, en sorte que les 228 parties que je trouvai, donnent précisément  $\frac{1}{2}$  de ligne.

La hauteur du double cone étoit de 10 lignes  $\frac{1}{2}$ , sa demi-hauteur  $5\frac{1}{4}$  lignes; l'ajoutant à la longueur trouvée sur la règle, la somme 12 pieds 1 pouce 2 lign.  $\frac{1}{2}$  est la longueur du Pendule avec lequel j'ai fait l'expérience; car je néglige ici la différence entre les centres de figure & d'oscillation, qui est insensible dans le double cone, à cette longueur de Pendule, & qui est compensée par le poids du fil.

Ce Pendule réduit en centiemes de lignes, est de 174205; je réduis  $1^h\ 0^m\ 50^s$  en tierces, il vient 216050<sup>m</sup> de tems moyen; je réduis aussi 1811 vibrations du Pendule en tierces, il vient 217320<sup>m</sup>, telles que le Pendule les a marquées.

Pour trouver donc la longueur du Pendule qui bat exactement les doubles secondes, il n'y a qu'à faire cette règle de proportion,

$\frac{216050}{217320} :: \frac{174205}{x}$  est à un 4<sup>me</sup> terme, il viendra 1762. 59, qui exprime en centiemes de lignes, la longueur du Pendule à doubles secondes à Paris, tirée de mon expérience. La réduction faite, elle vient de 12 pieds 2 pouces 10 lignes  $\frac{7}{8}$ , & le Pendule à secondes qui en est le quart, fera de 36 pouc. 8 lign.  $\frac{7}{8}$ , ou ajoutant  $\frac{1}{16}$  pour la facilité du calcul, 36 pouc. 8 lign.  $\frac{1}{16}$ .

C'est, si je ne me trompe, la plus grande lon-



longueur qu'on ait encore trouvée au Pendule simple à Paris.

|                             |         |        |                 |
|-----------------------------|---------|--------|-----------------|
| M. Picard la donne de.....  | 36pouc. | 8lign. | $\frac{4}{5}$ . |
| Mrs. Varin & Deshayes....   | 36      | 8      | $\frac{7}{8}$ . |
| Mrs. Huygens & Richer....   | 36      | 8      | $\frac{1}{2}$ . |
| Mon expérience ci-dessus... | 36      | 8      | $\frac{1}{8}$ . |

Mais aussi celle que j'ai faite avec la Machine de M. Graham, donne cette longueur la plus courte de 36 pouces 8 lignes  $\frac{4}{5}$ : les deux miennes diffèrent même beaucoup entre elles, savoir de  $\frac{1}{8}$ ; mais je suis certain, par les circonstances de ma première expérience, que la longueur que j'ai trouvée est trop courte: cependant, prenant un milieu, il donnera 36 pouc. 8 lign.  $\frac{3}{8}$ , de même que Mrs. Varin & Deshayes ont trouvé à l'Observatoire Royal en 1682. C'est celle aussi que M. Newton a adoptée dans la Table des longueurs du Pendule, insérée dans ses Principes.

M. Graham, que j'ai déjà cité, a trouvé à Londres en 1722, & depuis en 1735, à l'occasion de la Machine que je l'ai prié de me faire construire sur le modèle de la sienne, que la longueur du Pendule y étoit de 39. 126 de pouces Anglois; c'est 36 pouces 8 lignes  $\frac{1}{2}$  du pied du Châtelet, suivant le rapport des mesures que j'ai donné plus haut. En réduisant la fraction en 10000<sup>mes</sup>, c'est 36 pouces 8 lignes  $\frac{6880}{10000}$ . Mais par la Table de M. Bradley, insérée dans les Transactions Philosophiques, publiées à la fin de 1734, le Pen-

Pendule doit être plus court à Paris qu'à Londres de  $\frac{1}{100000}$ , il sera donc à Paris de 36 pouc. 8 lign.  $\frac{67}{100000}$ , & réduisant de nouveau la fraction en 90<sup>mes</sup> de ligne pour la comparer aux grandeurs données ci-dessus, il viendra 36 pouces 8 lignes  $\frac{3}{5}$ , ou  $\frac{3}{5}$ , à  $\frac{1}{7}$  de ligne près la même que j'ai trouvée par le Pendule à doubles secondes; & ce seroit là la plus grande longueur du Pendule simple à Paris.

*Longueur du Pendule simple, par 18° 27' de latit. Nord.*

Au petit Goave à la Côte septentrionale de l'Isle Saint-Domingue, aussi-tôt que j'ai vu que nous y ferions quelque séjour, j'ai cherché à déterminer la longueur du Pendule simple. J'en ai fait trois ou quatre expériences dont je ne rapporterai ici que deux, parce que les autres n'étoient pas si exactes.

Je connoissois l'état de ma Pendule depuis le 2 Août qu'elle étoit en mouvement jusqu'au 24, que je fis pour la première fois cette expérience; elle retardoit alors de 11 à 12 secondes à l'égard du tems moyen en 24 heures.

Le 24 Août, ayant enfoncé une pince à vis dans un mur solide à côté de ma Pendule, j'y suspendis un fil de Pite qui portoit une boule de cuivre de  $12\frac{3}{4}$  lignes de diamètre. Je me servis pour suspendre cette boule au fil, d'un moyen que M. de Mairan m'a fait voir qu'il pratiquoit: on enfile une mouche de taffetas à l'extrémité du fil, & repliant le

le bout de ce fil en deux ou trois doubles, on colle la mouche sur la boule, en la mouillant simplement, comme lorsqu'on veut l'appliquer à quelque endroit du visage; après l'avoir laissé sécher quelque tems, la boule tient assez au fil pour ne s'en pas détacher, quoique cela arrive quelquefois par différentes circonstances: je collois une semblable mouche à l'extrémité opposée de la boule, afin de conserver la situation des centres.

Ayant mis mon Pendule simple en mouvement, je comptai à commencer d'une vibration qui s'accordoit avec une autre de l'horloge, & je continuai de compter jusqu'à 7684 vibrations, dont la dernière tomboit juste avec une vibration de la Pendule. J'avois commencé de compter à  $8^h 13' 0''$ , & je cessai à  $10^h 21' 0''$ : donc en  $2^h 8'$ , ou 7680" le Pendule avoit fait 7684 vibrations, ou il avoit avancé de 4" sur l'horloge. Mais puisque mon horloge retardoit de 12" en 24 heures, je prends que pendant les  $2^h 8'$ , il ait retardé de 1": donc pendant ce même tems, le Pendule n'aura avancé que de 3" sur le tems moyen; ainsi en 7680" de tems moyen, il a battu 7683".

Je mesurai la longueur de ce Pendule depuis le point de suspension jusqu'à la partie supérieure de la boule, y compris l'épaisseur de la mouche, & je trouvai 36 pouces &  $\frac{4}{5}$  de ligne; y ajoutant  $6 \frac{1}{2}$  lign. pour le demi-diamètre de la boule, &  $\frac{1}{2}$  de ligne pour la quantité dont le centre d'oscillation est au-dessous du centre de figure, la somme sera 36 pouces 6 lignes  $\frac{12}{5}$  pour la longueur totale

du

du Pendule que j'ai expérimenté; la réduisant en 60<sup>mes</sup> de lignes, elle vient de 26339.

Il n'y a qu'à faire cette règle,

7680" : 7683" ::  $\sqrt{26339}$  est à la racine de la longueur juste du Pendule à secondes. Cette longueur, toutes réductions faites, se trouve de 36 pouces 7 lignes  $\frac{2}{3}$ , ou à très peu près un tiers.

Je répétois cette expérience sur d'autres longueurs assez différentes, mais il survint divers inconvéniens: le fil se rompoit; la mouche, après s'être desséchée, se décolloit, mais plus souvent lorsque j'y mettois des mouches de taffetas fin, le fil les coupoit suivant un rayon, & par-là faisoit quitter la boule, & fort souvent aussi le milieu de la mouche quittoit un peu la boule, & formoit une tétine qui changeoit la longueur & la figure du Pendule. D'ailleurs je n'étois pas assez content de la manière dont je mesurois le Pendule; je me servoais pour cela du compas à verge, mais les pointes, quoique fines à leur bout, devenoient tout d'un coup trop grosses, & celle qui étoit enbas, touchoit la boule avant que le sommet pût rencontrer l'endroit où le fil se joignoit à la boule, de sorte que je craignois que cela ne me donnât une mesure trop courte, malgré les précautions que je prenois pour y remédier; je changeai donc & le poids & la manière de mesurer.

Pour le poids, au-lieu de boule, je fis usage du double cone dont je m'étois servi à Paris dans l'expérience du Pendule à doubles  
se

secondes; & pour la mesure, j'employai une règle de cuivre composée de deux piéces, dont une est beaucoup plus grande que l'autre, elles se joignent par une entaille faite à mi-cuivre sur chacune, & elles sont retenues dans cette situation par des clous qui les traversent, & qui les pressent l'une contre l'autre, mais de manière que la moindre règle peut couler sur la plus grande, & augmenter ou diminuer la longueur totale de deux à trois pouces, parce qu'il y a des entailles faites à la moindre règle qui reçoivent les clous rivés à la plus grande; ce mouvement se fait par une vis qui tient à la plus grande règle, & qui passe dans deux écrous fixés à la moindre, ainsi on peut allonger ou diminuer la longueur totale de la règle fort commodément; les deux bouts de la règle totale sont taillés en biseau fin.

Le 31 Août je mis le Pendule simple en expérience, & je le laissai deux ou trois heures en cet état, afin de lui donner le tems de prendre tout l'allongement dont il étoit susceptible. Je le mis ensuite en mouvement, & à 8<sup>h</sup> 14' 40" le Pendule étoit au plus haut de sa vibration à droite en même tems que la palette échappa. Les deux Pendules, le simple & celui de l'Horloge, alloient de même sens.

Je comptai 2012 vibrations du Pendule simple, & à la dernière l'Horloge échappa encore, & marquoit 8<sup>h</sup> 49' 12". Je cessai alors de compter, & parce que je vis qu'en 34' 32" le Pendule perdoit une minute juste, j'attendis à 34' 32" encore après, & à 9<sup>h</sup> 23' 44"

44<sup>e</sup> les deux Pendules battoient encore ensemble & du même sens.

Mon Pendule étoit à l'abri du vent, & à côté de l'Horloge : j'étois vis-à-vis l'un & l'autre; précautions que j'avois prises dans les autres expériences. Je comptois les vibrations depuis 1 jusqu'à 100, & à chaque centaine je mettois un jetton sur une table à côté de moi. Les autres fois j'avois une plume ou un crayon à la main, & je faisois un trait sur du papier; mais il me falloit y regarder & perdre de vue le Pendule, ce que j'évitois par la dernière façon.

A 9<sup>h</sup> 25' j'arrêtai le Pendule, & le mesurant aussi-tôt avec la règle dont j'ai parlé, que j'appliquai ensuite sur la toise, je trouvais 38 pouces 5 lignes justes depuis le point de suspension jusqu'au sommet du cône supérieur.

J'avois pris, comme on voit, une longueur beaucoup plus grande que celle du Pendule à secondes, & cela parce que ma règle ne pouvoit pas s'accourcir jusqu'à n'avoir que 37 pouces. L'usage auquel elle étoit destinée le demandoit ainsi; mais je m'aperçus, comme je l'avois déjà remarqué auparavant, que je pouvois y gagner, car il seroit peut-être mieux de faire l'expérience avec un Pendule de quelques pouces plus long ou plus court que celui qu'on veut connoître, & qui est synchrone avec l'Horloge, qu'avec un Pendule effectivement synchrone. La raison en est, que si le Pendule est presque de la longueur requise pour battre les secondes, par exemple, lorsqu'on le compare à une

*Mém.* 1735.

*Hb*

*Pen-*

Pendule qu'on règle ordinairement pour ce sujet au moyen mouvement, ou qui n'en diffère que peu, ce Pendule simple ne gagne ou ne perd sur l'Horloge que très peu de secondes en beaucoup de tems, de sorte que si l'on a d'abord fait battre les deux Pendules en même instant, il sera assez difficile ensuite de discerner dans quel autre instant précis le Pendule simple, après avoir gagné ou perdu une ou deux ou plus de secondes, s'accordera encore à battre en même tems que le Pendule de l'Horloge; au-lieu que si les Pendules sont fort inégaux, on saisira cet instant dans la seconde. En tout cas, il est bon de l'essayer de ces différentes manieres; car l'une a cet inconvénient de moins, mais elle oblige aussi de compter, & de compter plus longtems, & on risque de se tromper dans cette opération.

A la grandeur trouvée ci-dessus, 38 pouces 5 lignes, j'ajoute 5 lignes  $\frac{1}{4}$  pour la demie-hauteur du poids, &  $\frac{1}{13}$  pour la distance entre les centres de figure & d'oscillation, négligeant le poids du fil de pite. La somme réduite en 190<sup>mes</sup> de ligne, est 88560 pour la vraie longueur du Pendule expérimenté; la racine de ce nombre est  $\frac{409437}{1376}$ ; ma Pendule retardoit cependant sur le tems moyen de 9" par 24<sup>h</sup>, c'est 11" dont elle avoit tardé pendant les 34' 32" que j'avois comptées d'abord. Ces 34' 32" réduites en tierces, égaient 124320; ajoutant 11 que le tems moyen avoit marquées de plus, il vient 124331; de même les 2012 vibrations du Pendule simple mul-

multipliées par 60, donnent 120720 tierces de ce Pendule.

Pour trouver donc la longueur du Pendule à secondes de tems moyen, il n'y a qu'à faire cette règle:

124331<sup>re</sup> de tems moyen

Sont à 120720<sup>re</sup> du Pendule simple expérimenté,

Comme  $\frac{409487}{1376}$  racine de la longueur

du Pendule expérimenté

Est à  $\frac{397594}{1376}$  racine de la longueur du Pendule simple à secondes.

Ce dernier terme vient après toutes les réductions, . . . . . 36 p. 7 l.  $\frac{1}{2}$ .

J'avois trouvé par l'expérience précédente . . . . . 36 p. 7 l.  $\frac{4}{5}$ .

La différence entre mes deux résultats est de  $\frac{127}{1000}$ , ou à très peu près  $\frac{1}{8}$  de ligne, dont la dernière longueur trouvée surpasse l'autre,

La longueur moyenne est 36 pouc. 7 lign.  $\frac{1}{2}$ : je m'y arrête, persuadé qu'on n'y trouvera pas beaucoup à changer dans la suite, à moins que les causes ne changent elles-mêmes.

M. Bouguer a fait aussi de son côté la même expérience ici, qu'il a répétée plusieurs fois & de différentes manières. Les deux expériences auxquelles il ajoute le plus de foi, lui donnent 36 pouc. 7 lign.  $\frac{27}{100}$  & 36 pouc. 7 lign.  $\frac{11}{100}$ ; de sorte qu'il pense qu'on peut prendre 36 pouc. 7 lign.  $\frac{1}{2}$  pour la longueur du Pendule; nous ne différons donc l'un de l'autre que de  $\frac{1}{8}$  de ligne, ce qui est tout à-



fait insensible dans la méthode que nous avons employée.

Pendant nos expériences de la longueur du Pendule ici, c'est-à-dire, depuis le 24 Août jusqu'au 4 Septembre, le degré de chaleur a été à-peu-près uniforme: au lever du Soleil le Thermometre de M. de Reaumur a presque toujours marqué 1023, & le soir depuis 3<sup>h</sup> jusqu'à 5, qui est le tems de la plus grande chaleur, il montoit à 1027.

Maintenant nous savons par les expériences qui ont été faites à la Jamaïque, à 18 degrés de latitude Nord, que la longueur du Pendule mesurée par le seul retardement d'une Horloge, ayant égard à ce que peut produire le différent degré de chaleur, y est de  $\frac{1}{4} \frac{1064}{1000}$  de pouce Anglois, plus courte de  $\frac{276}{1000}$  de pouce Anglois qu'à Paris; & réduisant en fraction du pied de Paris, on trouvera que le Pendule doit être plus court à la Jamaïque qu'à Paris de 1 ligne  $\frac{1}{4}$ .

Mais si l'on s'arrête à quelqu'une des mesures du Pendule à Paris, par exemple, à 36 pouc. 8 lign.  $\frac{7}{8}$ , ôtant de cette longueur 1 ligne  $\frac{2}{3}$ , il reste 36 pouces 7 lign.  $\frac{4}{3}$  pour la longueur du Pendule au petit Goave, qui est à très peu près par la même latitude que la Jamaïque. Je le trouve de 36 pouces 7 lignes  $\frac{3}{4}$ ; la différence est environ  $\frac{1}{4}$  de ligne dont je le trouve plus court que l'observation de la Jamaïque ne demande.

Mais en général on voit bien que les observations faites à la Jamaïque & au petit Goave s'accordent; celles-là donneroient un accourcissement au Pendule depuis Paris jusqu'à

qu'à 18° de latitude Nord de 1 ligne  $\frac{1}{16}$ ; & les nôtres, en prenant à Paris 36 pouces 8 lign.  $\frac{1}{2}$ , & au petit Goave 36 pouces 7 lignes  $\frac{1}{2}$ , donneroient un accourcissement de 1 ligne  $\frac{1}{16}$ .

M. Deshayes trouva en 1699 & 1700, que la longueur du Pendule en l'Isle S<sup>t</sup>. Dominique étoit de 36 pouc. 7 lign. Il y a entre ses observations & les nôtres  $\frac{1}{2}$  de ligne de différence qui est sensible dans cette expérience; mais je ne puis comprendre comment le P. Feuillée a trouvé à la Martinique 36 pouc. 5 lign.  $\frac{1}{2}$ , & à Porto-belo 36 pouces 5 lign.  $\frac{1}{2}$ . Quoique nous n'ayons pas fait cette expérience à la Martinique, où nous ne pumes pas seulement régler une Pendule à cause du mauvais tems, & que nous n'ayons pas encore été à Porto-belo, où je ne fais si nous la ferons, je puis bien assurer que ces mesures ne sauroient subsister; il est vrai que la maniere dont il rapporte les deux observations qu'il a faites, n'inspire pas beaucoup de confiance, & j'en suis étonné; parce que je fais d'ailleurs qu'il observoit bien.

Je n'ai point fait ici l'expérience du Pendule à doubles secondes, plusieurs raisons m'en ont empêché, & j'ai cru que je pouvois m'en tenir à ce que celles de M. Bouguer & les miennes sur le Pendule simple à secondes nous donnoient: mais comme je compte la faire sous l'Equateur même, je dirai ici en peu de mots la maniere dont je résolu dès Paris de m'y prendre, afin de n'avoir rien à craindre de la part de la mesu-

re actuelle, qui est la partie la plus essentielle & la plus difficile de cette expérience. Je comptois emporter avec moi la piece dont je vais parler, & elle étoit déjà commencée par l'ouvrier à qui je l'avois commandée à Paris; mais je m'en avisai un peu tard, & l'ouvrier ne m'ayant pas tenu parole pour le tems, il fallut partir, & remettre à la faire exécuter dans une autre occasion.

Je prends une Règle de fer poli de 13 pieds de long, divisée en pieds, pouces & lignes; cette Règle est soutenue dans toute sa longueur par une autre Règle mise de chan, & attachée derrière la première ou à vis ou à rivet. Au haut de la règle il y aura une pince qui pourra être serrée ou desserrée par une vis, & les deux joues de cette pince porteront chacune une oreille à leur partie supérieure. Ces oreilles seront percées, & recevront un tourillon sur lequel on garnira le filet du Pendule, afin de pouvoir le raccourcir ou l'allonger commodément comme une corde de viole ou de clavecin; on pourra même l'accourcir ou l'allonger d'une quantité connue, en ajoutant à la tête du tourillon une petite platine ronde divisée en parties égales avec un index, comme aux micro-mètres ordinaires.

Dans l'épaisseur d'une des joues de la pince il faudra pratiquer une petite rainure où l'on puisse placer une aiguille fine, qui y sera retenue par un collet, & dont la pointe ira se loger dans un point ou trou fin marqué sur la règle: il faut faire en sorte que ce point & le bord de la pince soient exactement de  
niveau

niveau lorsque la règle sera dans une situation verticale. Pour cela on tracera sur la règle une ligne droite dans le milieu de sa largeur, & tirant une perpendiculaire à cette ligne par le point où elle est rencontrée par le bord de la pince, on marquera sur cette ligne le point où doit porter l'aiguille. Ce point doit être un peu éloigné de la jonction de la pince; celle-ci répondra au milieu de la règle, & le point se trouvera plus près du bord, & l'on tracera une ligne par ce point qui sera parallèle à celle qui passe par le milieu de la pince & de la règle, & c'est sur cette ligne plus proche du bord de la règle, que je marquerai les divisions de sa longueur par des points les plus fins qu'il sera possible, il suffit qu'ils soient de ponce en ponce.

Je joindrai ensuite à cette règle une poupée à coulisse, garnie de lames à ressorts dans les endroits où elle touchera aux côtés de la règle, le long desquels elle doit couler: cette poupée portera un plateau bien uni, bien d'équerre à la règle, & ce plateau, lorsque la poupée sera arrêtée contre la règle, pourra s'élever ou s'abaisser par une vis retenue entre deux collets fixes, à la manière des micromètres ordinaires; cette vis aura de même une platine & un index pour marquer les tours & les parties de tour, tellement que je connoîtrai par-là au moins la 300<sup>me</sup> partie d'une ligne. Il y aura un fillet délié, de ceux qui se mettent au foyer des Lunettes, lequel servira d'index à ce plateau, & par le moyen d'une Loupe qui

tiendra à la machine, on jugera fort exactement de la quantité de tours qu'il faudra faire faire à la vis pour que ce filet attrappe le point le plus proche de ceux qui seront sur la ligne divisée. Comme cette règle doit avoir 13 pieds, & que cette longueur est fort incommode à transporter, il faut se résoudre à la briser, au moins en deux parties de 7 pieds chacune, afin de les faire endenter l'une sur l'autre d'un pied.

Pour conserver la longueur précise une fois marquée, je ne vois rien de mieux que de laisser à une des portions deux oreilles un peu saillantes, mais dans le même plan que la face de la règle, de marquer en cet endroit deux points fins, & lorsque la règle sera toute montée une fois, & qu'on voudra la diviser, on marquera sur l'autre portion un troisième point qui sera en ligne droite avec les deux autres : un filet étant tendu par ces deux premiers points, on verra toutes les fois qu'on remontera la règle entière, si ce filet passe encore justement par le troisième point de l'autre portion de la règle : s'il y passe, la même longueur se sera conservée ; s'il n'y passe pas, on approchera ou l'on éloignera une des règles de l'autre par une vis qui sera pratiquée derrière à cet effet.

Cela n'empêchera pas qu'on n'applique toujours dans l'expérience une mesure actuelle qui contiendra des pouces, & le surplus des pouces sera pris avec le micrometre qui tient à la poupée. Ce qui pourra s'exécuter avec autant d'exactitude que si la règle entière res-

toit

toit effectivement toujours de la même longueur, & n'étoit pas brisée.

Je n'ai pas dessein de décrire plus au long & de mettre toutes les précautions que je prétends prendre dans cette machine, avant que j'en aye fait usage: j'en ai dit assez pour la faire connoître, & je n'en aurois pas parlé avant que de l'avoir mise en pratique, si je n'y avois été obligé par quelques considérations. On sait que le mérite de ces sortes d'expériences consiste principalement dans les précautions que l'on prend pour les bien faire; & si celles que je veux prendre, & desquelles on peut juger en gros par ce que je viens de dire, sont bonnes, je ne serai pas fâché d'y avoir songé le premier.

EXTRAIT D'UNE LETTRE

DE M. BOUGUER,

*Ecritte à M. DE REAUMUR, du Petit Goave dans l'Isle de Saint-Domingue, le  
26 Octobre 1735,*

SUR LA LONGUEUR DU PENDULE

**T**OUT ce que nous avons dû faire pour nous moins impatienter du séjour que nous avons été obligés de faire ici, a été d'en tirer parti. Nous avons pris un grand nombre de hauteurs, & fait les observations nécessaires pour la détermination des Longitudes.

H h 5

Outre

Outre ces travaux généraux, je me suis attaché plus particulièrement aux Réfractions astronomiques & aux expériences de la pesanteur de l'Air. J'en rends compte à M. du Fay par une Lettre que je le prie de communiquer à l'Académie. Vous voudrez bien aussi que j'aye l'honneur de vous faire part de mes tentatives pour déterminer la longueur qu'a, au petit Goave, qui est par  $18^{\circ} 27'$  de latitude, le Pendule simple à secondes.

Je commençai mes épreuves le 1<sup>er</sup> de Septembre. Il y avoit déjà quelque tems que je suivois ma Pendule, & que j'en connoissois parfaitement l'état. Je pris par préférence, pour former les Pendule, un petit poids de cuivre composé de deux cones tronqués, joints par leur plus grande base. L'arrête que formoient les deux cones par leur jonction, me fournissoit un terme dans mes mesures; & j'en avois encore deux autres dans les deux petits plans parallèles qui terminoient mon petit poids en haut & en bas. La longueur de son axe est un peu plus de 10 lignes, & la plus grande largeur de 12. Je le suspendis d'abord à un fil de pite d'une toise de longueur, à prendre depuis le point de suspension jusqu'au milieu du petit poids; & l'ayant mis en mouvement, en lui faisant parcourir des arcs de 2 pouces, je comptai 2151 vibrations depuis  $7^h 36' 30''$  à ma Pendule, jusqu'à  $8^h 26' 45''$ , c'est à dire, qu'il fit ces oscillations en 3015 secondes, Il me fut facile ensuite de conclurre la longueur de Pendule simple, dont les vibrations seroient par-

parfaitement d'accord avec celles de mon Horloge. Je fis pour cela cette analogie; le quarré de 3015 est à celui de 2151, comme 6 pieds ou 864 lignes sont à 36 pouces 7 lignes  $\frac{1}{2}$ . Cette opération ne m'apprenoit pas exactement la longueur du Pendule; car il est très facile, en comptant 2151 vibrations, de se tromper du tiers ou du quart d'une: mais j'apprenois au moins que la quantité que je voulois découvrir étoit entre 36 pouces 7 lign. & 36 pouc. 8 lignes.

J'ai fait ensuite un Pendule de 36 pouces 8 lignes. Il étoit 4<sup>h</sup> du soir à mon Horloge, lorsque je le mis en mouvement. Ses vibrations se faisoient d'abord en même sens que celles de l'Horloge, mais elles perdirent bientôt leur conformité, & elles le firent en sens contraire depuis environ 4<sup>h</sup> 18' jusqu'à 4<sup>h</sup> 35'. Ainsi le Pendule simple avoit déjà perdu une vibration. Il se remit après cela à se mouvoir dans le même sens que le Pendule de l'Horloge depuis environ 4<sup>h</sup> 46' jusqu'à 4<sup>h</sup> 58', & il avoit donc perdu alors une autre vibration. Je suivis de cette sorte son mouvement jusqu'à 6<sup>h</sup>, & il me parut qu'il perdoit 2 vibrations  $\frac{1}{2}$  par heure, c'est-à-dire, qu'il n'en faisoit que 3597  $\frac{1}{2}$  en 3600'. Je fis après cela l'analogie ordinaire, & je trouvai 36 pouces 7 lign.  $\frac{1}{2}$  pour la longueur du Pendule simple parfaitement synchrone à celui de mon Horloge.

Je recommençai après cela l'expérience, en donnant au Pendule 36 pouc. 7 lignes; mais je n'en pus rien conclure, parce qu'en le remesurant après l'opération, je reconnus

H b 6

qu'il



qu'il s'étoit allongé d'un sixieme de ligne. Je le remis en mouvement sans l'accourcir, & je reconnus, en l'examinant depuis  $2^h 10'$  jusqu'à  $3^h 45'$ , qu'il avançoit de 1 vibrat.  $\frac{1}{4}$  par heure, ou qu'il en faisoit  $3601 \frac{1}{4}$  en  $3600''$ . Il résultoit de cette tentative, que le Pendule synchrone étoit de 36 pouc. 7 lignes  $\frac{1}{2}$ . C'est pourquoi j'en fis un de cette longueur, mais que je trouvai, en le mesurant avec plus de soin, de 36 pouc. 7 lign.  $\frac{1}{2} \frac{1}{2}$  : car la longueur totale du fil, jointe à l'axe du petit poids, étoit de 37 pouc.  $\frac{1}{4}$  de ligne, pendant que celle du fil seul étoit de 36 pouc. 2 lignes  $\frac{1}{4}$ . Dans cet état, il s'accorda exactement avec mon Horloge pendant tout son mouvement ; mais il me survint un scrupule que je voulus lever. Ce Pendule étoit attaché à une piece de bois qui pouvoit avoir une communication trop immédiate avec l'Horloge, & il se pouvoit faire que les vibrations de celle-ci influassent sur les vibrations de l'autre. C'est pourquoi j'appliquai à une autre piece de bois le Pendule simple, en le mettant vis-à-vis de l'Horloge à 5 ou 6 pieds de distance. Je lui donnai 36 pouces 7 lign.  $\frac{1}{2}$  de longueur depuis le point de suspension jusqu'à l'arrête qui est au milieu du petit poids ; je laissai prendre au fil son extension, & prenant après cela comme l'autre fois deux mesures, je trouvai 36 pouc. 7 lign.  $\frac{1}{2} \frac{1}{2}$  pour la longueur exacte. Or je le fis aller dans cet état pendant près d'une heure en sens exactement contraire au Pendule de l'Horloge, & en même sens dans une autre expérience pendant près d'une heu-

re & demie. Ainsi je dois regarder cette longueur de 36 pouces 7 lign.  $\frac{4}{7}$  comme celle qui fournit des vibrations précisément de même durée que celles de mon Horloge.

Mais cette même Horloge (je m'en assurois par des observations journalières) retardoit de  $21^{\text{e}} \frac{1}{4}$  en  $24^{\text{e}}$  par rapport au tems moyen. Ainsi les Pendules simples de 36 pouc. 7 lig.  $\frac{4}{7}$  & de 36 pouc. 7 lig.  $\frac{4}{7}$ , qui s'accordoient parfaitement avec ma Pendule, n'eussent pas fait 86400 vibrations dans un jour, mais simplement  $86378 \frac{1}{2}$ , & il restoit donc encore à chercher de combien il falloit les raccourcir pour leur faire atteindre ce nombre précis de 86400 oscillations. J'ai trouvé par la méthode ordinaire, qu'il falloit retrancher un peu plus d'un  $\frac{1}{2}$  de ligne, savoir  $\frac{1}{11}$ , ou plus exactement  $\frac{1}{17}$ , ce qui donne 36 pouc. 7 lign.  $\frac{2}{7}$ , & 36 pouc. 7 lign.  $\frac{1}{17}$ . Il est vrai que je néglige le petit intervalle qu'il y a entre le centre de figure & le centre d'oscillation dans le petit poids doublement conique, de même que la pesanteur du fil de Pite; mais c'est après m'être convaincu, en appliquant la formule que j'avois construite exprès, que la différence est insensible, lorsque le fil est d'environ 3 pieds de longueur. Enfin je crois, en prenant une espèce de milieu entre 36 pouc. 7 lign.  $\frac{2}{7}$ , & 36 pouc. 7 lign.  $\frac{1}{17}$ , que m'ont fournis les deux expériences auxquelles j'ajoute le plus de foi, pouvoir assigner 36 pouc. 7 lign.  $\frac{1}{7}$  au Pendule simple qui fait ses vibrations exactement d'une seconde. Cette détermination d'ailleurs s'accorde, aussi exactement

qu'il est possible, à celle qu'a faite, avec une extrême précision, M. Godin, qui trouve, je pense, un vingt-quatrième de ligne plus que moi. Elle n'est pas éloignée non plus de celle de M. de la Condamine, qui a fait depuis ses expériences, & qui croit que la longueur dont il s'agit, approche plus de 36 pouc. 7 lign.  $\frac{1}{4}$  que de 36 pouc. 7 lign.  $\frac{1}{2}$ . Il est presque impossible, dans de pareilles opérations, de répondre, je ne dis pas d'un vingtième de ligne, mais même d'un huitième ou d'un dixième.

Nous comptons beaucoup, lorsque nous serons à Quito, sur la Pendule Angloise que nous n'avons point encore mise en épreuve. Cette Horloge ne doit pas nous donner les longueurs du Pendule simple, mais elle doit nous indiquer, avec une extrême exactitude, les différences que nous avons beaucoup plus intérêt de connoître, puisque ce sont elles qui répondent aux différences de pesanteurs, & qui peuvent servir d'argument pour juger de la figure de la Terre. Il est vrai qu'il reste divers doutes sur le sujet de cette Horloge : son Pendule est suspendu par un ressort qui pourroit éprouver quelque altération par la chaleur ; & outre qu'il est fort difficile de donner exactement à l'Horloge sa même situation, on peut craindre encore que par quelque changement causé par le transport, il arrive que son échappement ne soit pas absolument le même, quoiqu'elle paroisse être précisément dans le même état. Mais je crois avoir levé toutes ces difficultés par un expédient auquel je suis bien fâché de  
n'avoir

n'avoir pas pensé en France : car nous serions maintenant beaucoup plus décidés sur la petite quantité  $1\frac{1}{2}$  ou  $1\frac{1}{2}$  de ligne que nous trouvons de différence entre les longueurs du Pendule à Paris & au petit Goave. J'ai fait faire ici un Pendule simple d'acier, & j'ai pris toutes les précautions que j'ai pu pour le rendre invariable. J'y ai fait mettre une lentille de 24 ou 25 livres, qui a environ 8 pouces de diamètre & 2 d'épaisseur ; & afin de n'avoir point à craindre qu'elle changeât de situation, j'ai fait mettre en dedans une traverse de fer qui lui sert d'axe, & qui est perpendiculaire à la verge. Cet instrument est suspendu par un couteau d'acier qui est trempé, & qui porte sur deux coussins d'acier qui le sont aussi. Ces coussins sont appliqués sur une platine de cuivre qui a un trou au milieu pour recevoir la verge du Pendule, & cette platine, qui est placée sur un *scabellum* de 4 pieds  $\frac{1}{2}$  de hauteur, se met de niveau par le moyen de trois vis. J'ai eu assez de peine à faire exécuter tout cela ici : il a fallu joindre à notre Horloger tous les ouvriers du petit Goave. Mais enfin l'instrument a été fait, & j'ai eu le tems d'en faire ici l'usage que je souhaitois. Je me proposois d'abord de rendre mon Horloge synchrone à ce Pendule ; mais comme j'ai vu que cela m'exposoit à un très long tâtonnement, & que je courrois risque de perdre un tems dont je devois me hâter de profiter, j'ai fait suivre à l'Horloge à-peu-près le tems moyen, & j'ai comparé le Pendule à l'Horloge. Je voulois toujours que ses premières vibrations fussent de 2 pouces,

ces, & je me suis fait une loi de suivre l'expérience pendant quatre heures. Au-delà, les vibrations, dont l'étendue n'étoit plus que d'environ 1 ligne  $\frac{1}{2}$ , seroient devenues trop petites, & je me serois trompé plus aisément à en estimer les fractions.

Enfin j'ai éprouvé sept différentes fois qu'il perdoit 44  $\frac{1}{2}$  oscillations en 4 heures, & un certain nombre de minutes qui a varié depuis 3 jusqu'à 6. Cette variation, qui vient sans doute de la grande difficulté qu'il y a à mettre de niveau les deux coussins (car je les dérangeois chaque fois, afin de rendre les expériences plus indépendantes les unes des autres) apporte une incertitude de 3 ou 4 oscillations en 24 heures : mais en prenant le milieu, je ne courois risque de me tromper que d'une ou deux vibrations, qui ne répondent dans la longueur du Pendule, qu'à un ou deux centièmes de ligne. Cependant je crois devoir ajouter un peu plus de foi aux épreuves dans lesquelles les oscillations se sont trouvées un peu plus promptes, parce qu'il y a tout lieu de croire que la plus grande vitesse ne vient que d'une position plus horizontale dans les coussins. En un mot j'ai cru devoir conclure que ce Pendule perdoit 261 oscillations en 24 heures par rapport à mon Horloge, c'est-à-dire, qu'au-lieu de faire 86400 vibrations, il n'en fait que 86139. Mais pendant ce tems-là le vrai Pendule à secondes en eût fait 86398, car les révolutions de l'Horloge comparées au Ciel, étoient trop courtes de 2". Ainsi pour savoir le rapport qu'il y a entre le Pendule que j'ai fait faire

&

& celui qui feroit exactement à secondes, il n'y a qu'à se souvenir que l'un fait 86139 vibrations pendant que l'autre en fait 86398 ; & il n'est besoin que de cette analogie pour trouver leur différence: le quarré de 86139 est à la différence des quarrés de 86398 & de 86139, comme la longueur 36 pouc. 7 lign.  $\frac{1}{2}$  du Pendule à secondes, est à la petite quantité 2 lign.  $\frac{1}{4}$ , dont le mien est trop long. On ne doit pas m'objecter que je suis obligé, pour découvrir cette différence, de regarder comme donnée la longueur du vrai Pendule à secondes: car quand même il feroit possible que je me trompasse d'une ligne sur cette longueur, je ne commettrois pas une erreur de  $\frac{1}{200}$  de ligne sur la quantité de 2 lign.  $\frac{1}{4}$  que je voulois avoir. Après tout je fais maintenant que mon Pendule invariable est de 36 pouc. 9 lign.  $\frac{27}{32}$ , & je n'aurai plus rien à supposer dans la suite.

Il est bon d'ajouter que j'ai fait mettre des repaires à toutes les parties de la Machine, afin de pouvoir lui donner plus aisément la même situation. Je rendrai, en un mot, toutes les circonstances les mêmes le plus que je pourrai, & chaque expérience durera toujours 4 heures, parce que les vibrations, quelque petites qu'elles soient, deviennent toujours plus promptes à mesure qu'elles diminuent, & ce qui oblige de prendre une certaine somme, & de prendre toujours la même. A l'égard de la chaleur, il n'y a gueres d'apparence qu'elle puisse apporter de changement dans toute l'étendue de la Zone torride, à un instrument fait ici, & toujours  
con-

conservé à l'ombre; & si nous avons le bonheur de revoir la France, nous n'aurons qu'à saisir le tems où votre Thermometre marquera depuis 1022 degrés jusqu'à 1024, comme il a fait pendant le cours de mes expériences. Enfin, Monsieur, je compte, dans tous les endroits où je passerai, comparer ce Pendule invariable à une Horloge que je comparerai elle-même avec le Ciel; & découvrant, comme ici, combien il est plus long que celui dont les vibrations sont exactement d'une seconde, je saurai, à un ou deux centiemes de ligne près, combien différent entre eux les Pendules des divers pays; au lieu que, lorsqu'on cherche cette différence par les longueurs absolues, on n'est jamais sûr de l'obtenir à un dixieme de ligne près.

~~~~~

DE LA MESURE DU PENDULE

A SAINT-DOMINGUE.

Par M. DE LA CONDAMINE. *

NOUS avons tâché de rendre utile à l'objet principal de notre voyage, le séjour de plus de trois mois que nous avons été obligés de faire à Saint-Domingue, en attendant notre embarquement pour Cartagene. Dans cette vue, parmi les diverses observations astronomiques & physiques qui nous

* Expériences faites en Septembre 1735.

nous ont occupés, nous nous sommes particulièrement attachés à l'expérience du Pendule simple, l'une des plus importantes par ses conséquences, & qui a un rapport plus direct au premier but de notre mission. Chacun de nous a fait l'expérience en particulier, en attendant que nous puissions la réitérer sous l'Equateur. M^{rs}. Godin & Bouguer ayant achevé, avant que de rien entreprendre, je demandai la communication du détail de leur opération, non dans le dessein d'en savoir le résultat, que j'étois résolu d'ignorer, pour ne prendre d'avance aucun préjugé qui pût me faire quelque impression, & seulement pour profiter de leurs réflexions, en apprenant d'eux-mêmes quels étoient les obstacles qu'ils avoient eu à combattre; on fait qu'ils ne sont que trop fréquens dans des expériences aussi délicates, & de quelle industrie ils s'étoient servis pour y remédier: mais M. Bouguer ayant jugé plus à propos que chacun cherchât de son côté, peut-être par différentes voyes, à surmonter les mêmes difficultés, & à parvenir au même but, nous ne nous sommes point communiqué nos opérations; cela m'a engagé à y apporter tous les soins & toutes les attentions dont j'ai été capable. Voici les précautions que j'ai prises pour cela.

Depuis la découverte du raccourcissement du Pendule dans les climats voisins de l'Equateur par M. Richer, plusieurs observateurs en ont donné la mesure en divers lieux & en différens tems. Il eût été inutile que nous eussions tenté cette expérience de nouveau,

veau, si nous n'eussions cherché à enchérir sur la justesse de la détermination des premiers observateurs ; mais pour mettre à portée de juger du degré de confiance que mérite une observation, il me paroît nécessaire de rendre compte de la manière dont on a opéré. Je ne craindrai donc point de présenter à l'Académie quelques détails de mon expérience, qui ne peut avoir d'autre mérite que le soin, & j'ose dire le scrupule avec lequel elle a été faite : j'omettrai cependant ce qu'il y a de moins essentiel dans les circonstances, en priant le Lecteur d'y suppléer. Je puis bien répondre que je n'ai pas négligé les plus petites attentions ; mais si on vouloit tout dire, on ne finiroit point.

J'ai voulu commencer d'abord par l'expérience du Pendule à doubles secondes, que je savois que ces M^{rs}. n'avoient point faite, le peu d'exhaussement des maisons du Pays n'en donnant pas la facilité.

J'ai enfoncé la vis de la pince quarrée destinée à serrer le fil, & à le terminer exactement, dans une jambe de force de la charpente du toit, qui est d'un bois extrêmement dur, appelé *bois de fer*. Au dessous du point de suspension j'ai fait faire une ouverture dans le plafond, pour laisser pendre le filet librement, & donner du jeu au Pendule. Ce fil étoit de brins de pite, qu'on a reconnu moins susceptible des changemens de l'air, que tout autre fil ; à son extrémité pendoit une boule de cuivre, dont on donnera exactement le poids & le diamètre. Pour l'attacher au fil nous nous sommes tous servis du moyen qui

qui nous a été communiqué à Paris par M. de Mairan, qui l'avoit pratiqué avec succès, c'est de passer le bout du fil au milieu d'une mouche de taffetas gommé; la mouche étant humectée, s'applique exactement à la surface de la boule, & la tient suspendue; on fait un nœud ou deux au fil au dessous de la mouche, pour empêcher le fil de glisser, & en outre on lui fait faire plusieurs petites sinuosités sous la mouche: j'ai de plus fendu le brin de fil en plusieurs filets que j'ai écartés de divers côtés pour leur faire partager le poids, & j'ai mis deux mouches l'une sur l'autre, dont la supérieure étoit plus large & débordoit l'inférieure; & pour les faire appliquer plus immédiatement à la boule, & donner plus lieu à l'air de s'échapper, j'ai donné quelques coups de ciseaux aux deux mouches, chacune à part, de la circonférence vers le centre. Avec ces précautions je suis parvenu à conserver pendant plusieurs jours le même Pendule, & à réitérer souvent l'expérience, sans avoir le chagrin de voir, comme dans mes premières tentatives, la mouche se soulever dans son milieu, les bords restant encore collés à la boule, le Pendule s'allonger par conséquent de toute la hauteur du petit cône creux qui se forme au milieu de la mouche, & dont l'extrémité du fil est le sommet, & enfin souvent la mouche se détacher subitement au milieu d'une observation, qui devient inutile. Quoique le poids d'une ou deux mouches de taffetas pût être regardé comme nul, eu égard à celui d'un globe de cuivre d'un pouce de diamètre, &

par

par conséquent ne dût pas faire changer sensiblement le centre de gravité, pour plus de précaution j'avois collé deux autres mouches à la partie opposée de la boule, en observant cependant de laisser l'extrémité inférieure de son diamètre vertical découverte : on verra à quel dessein.

Tout étant disposé, quoique j'eusse déjà mis l'Horloge & le Pendule à l'abri du vent, auquel on laisse ici un libre accès par dessous le toit des maisons, je prenois encore le tems où il n'en faisoit point du tout, ce qui n'est pas rare en ce pays-ci, sur-tout dans la saison où nous étions. Je me plaçois vis-à-vis de l'Horloge à laquelle j'avois attaché un fil à plomb qui passoit par le centre du cadran, & partageoit en deux également les arcs de vibrations du balancier; alors je mettois le Pendule en branle avec toutes les attentions nécessaires pour le faire accorder avec le balancier de l'Horloge; ce dont je m'assurois, en observant pendant quelque tems les oscillations. L'œil juge très exactement de cet accord, quand les deux Pendules marchent parallèlement, & que le rayon visuel est dans le plan vertical qui partage également les arcs des vibrations. C'est un avantage que le Pendule dont on fait l'expérience, soit à-peu-près égal à celui de l'Horloge, ou qu'il soit à-peu-près quadruple, tel que celui que j'éprouvois alors, parce que les vibrations de l'un se faisant presque en même tems que celles de l'autre, ou dans un tems double, il faut un tems considérable pour qu'ils cessent de marcher ensemble, quand ils ont d'a-

bord

bord été bien mis d'accord, ce qui donne lieu de mieux observer si l'on y a bien réussi ; au lieu que les deux Pendules étant de longueur fort inégale, & par conséquent la durée de leurs vibrations fort différente, il est presque impossible de s'assurer si l'on ne s'est pas trompé d'un quart de vibration en voulant les faire partir dans le même instant. Un autre inconvénient dans la comparaison des deux Pendules, qui ne sont ni égaux ni multiples l'un de l'autre, c'est qu'il faut s'assujettir à compter les vibrations de celui qu'on compare à l'Horloge, ce qui est très pénible, & par conséquent peut induire à erreur ; au lieu qu'en comparant un Pendule dont les vibrations sont égales ou doubles en durée, il suffit de donner de tems en tems un coup d'œil, & de remarquer seulement en combien de minutes il gagne ou il perd une vibration sur l'Horloge, ce dont on s'assure par le retour des mêmes intervalles. Quand les deux Pendules commencent à n'être plus d'accord, cela cause d'abord une confusion apparente qui sensible difficile à débrouiller ; mais avec un peu d'attention & d'habitude, on se fait bien-tôt une méthode pour distinguer aisément le progrès d'un Pendule sur l'autre, & la quantité de ce progrès.

Je faisois décrire à mon Pendule à doubles secondes, des arcs d'environ un pied seulement, qui répondent à des arcs de trois pouces pour le Pendule à secondes, m'étant aperçu qu'en lui faisant faire de plus gran-

des

des vibrations, son mouvement ne deroit gueres plus longtems, & que les premières vibrations étoient plus lentes que les suivantes. Le Pendule étant mis en mouvement, la durée de ses vibrations bien sensibles étoit d'environ une heure: on les pourroit distinguer encore par-delà pendant 12 ou 15 minutes. Je me suis obstiné une fois à les observer durant 100 minutes, mais à peine pouvoit-on soupçonner les dernières avec le secours de la Loupe; j'avois cette fois, en commençant, donné un grand branle au Pendule, pour que son mouvement durât plus longtems. Cette expérience est du nombre de celles que j'ai rejettées.

Au commencement & à la fin de chaque expérience, je remarquois à quel degré montoit la liqueur du Thermometre *. Dans le cours de mes expériences ce degré a roulé entre 22 & 26 au-dessus de la congélation. Je les ai réitérées pendant plusieurs jours à diverses heures, tantôt avec le même Pendule, tantôt avec des Pendules plus ou moins longs, qui avançoient ou retardoient sur l'Horloge. Plusieurs de ces expériences ne peuvent entrer en ligne de compte, ayant été interrompues par divers accidens, comme le fil rompu, la mouche détachée, le fil allongé, &c. En rejettant celles qui n'ont pas été complètes, ou qui sont visiblement défectueuses, il m'en reste six dont je donnerai les résultats.

On fait que les longueurs des Pendules sont

en

* Thermometre de M. de Reaumur.

en raison inverse des quarrés de leurs vibrations ; ainsi connoissant la longueur du Pendule observé , le nombre de ses vibrations en un tems connu , & l'état de l'Horloge , il étoit toujours facile à chaque nouvelle expérience , de conclurre par le calcul la longueur précise du Pendule à secondes. Quoique je fusse depuis plus d'un mois l'état de ma Pendule par rapport au tems moyen sur lequel elle avançoit en 24 heures d'environ 15 secondes , comme j'avois remarqué que son progrès sur le tems moyen diminuoit de jour en jour , ce que j'attribue à la grande humidité de l'air qui fait rouiller ici tous les pivots en très peu de tems , j'ai pris des hauteurs correspondantes presque tous les jours que j'ai fait l'expérience , pour m'assurer plus exactement de la durée des révolutions de l'Horloge , & dans le calcul j'ai eu égard aux petites différences du progrès de la Pendule d'un jour à l'autre , telles qu'elles résultoient des observations faites le jour même.

L'expérience finie , & quelquefois réitérée , je prenois la mesure du Pendule , & voici avec quelles précautions.

Au défaut d'une règle de Fer brisée , qui n'a pu être faite avant notre départ de Paris , j'en ai fait faire ici une de bois de 13 pieds de long & d'un pouce & demi de large sur environ 15 lignes d'épaisseur ; une des extrémités étoit garnie d'une plaque de cuivre limée d'équerre , & fort unie. J'appliquois le bout de la règle au dessous de la pince , de manière qu'il ne parût aucun jour entre la pince & la plaque de cuivre ; je plaçois l'angle

Mém. 1735.

Li

tout

tout proche du fil, en sorte que la vive-arrête de la règle ne fût qu'à une demi-ligne de distance du fil pendant librement avec la boule; & comme le diametre de la boule d'environ un pouce eût écarté le fil à un demi-pouce de distance, on avoit ménagé dans la règle une échancrure assez profonde pour recevoir la boule sans lui toucher, & pour que le fil pût conserver sa même distance de demi-ligne à la vive-arrête en-bas comme en-haut de la règle. Comme elle étoit un peu arquée dans son milieu, elle étoit saisie à l'endroit où elle faisoit un coude dans une mortoise pratiquée dans une piece de bois solidement affermie, & à l'aide de cette mortoise & de quelques calles qu'on enfonçoit plus ou moins selon qu'il étoit nécessaire, on faisoit en sorte que la vive-arrête fût dirigée bien parallèlement au fil dans toute sa longueur, de quoi l'œil juge si exactement à une petite distance telle qu'une demi-ligne, qu'il n'est pas besoin de compas pour s'en assurer: j'aurois pu redresser la règle par le même moyen dans d'autres endroits, mais elle n'en avoit pas besoin. Au bas de la règle j'avois fait ajuster une lame de cuivre *ABCD* * repliée en équerre & mobile à coulisse sur une autre piece de cuivre *E* attachée à la règle de bois avec quatre vis *F*; l'équerre mobile se pouvoit hausser & baisser insensiblement au moyen d'une vis *G* qui faisoit l'effet d'un Micrometre, & dont trois tours ou environ faisoient parcourir à l'équerre l'espace d'une ligne; sur la

* Fig. 1.

la branche de l'équerre, perpendiculaire à la règle, étoit attachée une glace de miroir *O*, qui par le moyen de la vis se haussait jusqu'à ce qu'elle vînt toucher la partie inférieure de la boule que j'avois exprès réservée découverte. J'ai préféré une glace à la plaque de cuivre nue, pour trois raisons: 1°. Parce qu'une plaque de cuivre, si unie qu'elle puisse être, l'est toujours moins qu'une glace. 2°. Parce que ce plan devant être bien perpendiculaire au côté de la règle sur laquelle se prend la mesure, la glace porte avec elle la vérification, puisque rien n'est plus aisé que de voir ou au coup d'œil, ou avec un fil à plomb, si la vive-arrête de la règle & son image dans la glace font une ligne droite. En troisième lieu, la distance entre la boule & son image réfléchie, paroissant double de la distance de la boule à la glace, il est une fois plus aisé de juger à l'œil quand la glace commence vraiment à toucher la boule, puisqu'il faut qu'alors la boule & son image se touchent pareillement. Je me suis servi de cire molle pour ajuster la glace perpendiculairement à la règle: on a la facilité d'incliner la glace plus ou moins & de quel sens on veut jusqu'à ce qu'on ait attrappé le point, on laisse alors durcir la cire; la glace conserve la même situation, & on peut toujours voir d'un coup d'œil si elle est dérangée, auquel cas il est facile d'y remédier. Avec toutes ces attentions, je crois pouvoir me flatter d'avoir eue sur l'arrête de la règle de bois la mesure exacte de la longueur comprise entre la surface de la glace qui touchoit

la partie inférieure de la boule, & l'angle du haut de la règle qui portoit sous la pince. Il restoit à avoir cette mesure en pieds & en pouces; pour y parvenir, on a appliqué la règle sur une longue planche qui avoit été dressée sur le plat & sur un de ses côtés, en sorte que sa vive-arête étoit bien en ligne droite: l'œil situé à l'une & à l'autre extrémité alternativement, & un fil tendu à une très petite distance, donnent le moyen de s'en assurer. La règle étoit gênée dans l'endroit où elle faisoit un arc, par des clous attachés à la planche, en sorte que le côté de la règle qui devoit servir de mesure, & le côté de la planche, étoient dans un même plan, & que les deux arrêtes se joignant, ne formoient sensiblement qu'une même ligne: alors on a appliqué sur la règle la Toise de fer étalonnée sur celle du Châtelet de Paris, que nous avons apportée de France, & qui doit servir à la mesure des degrés de l'Equateur; & à l'extrémité de celle-ci une autre de bois dont les bouts étoient garnis de cuivre, & qui avoit été étalonnée sur celle de fer. On a répété cette opération plusieurs fois, avec tout le soin possible; & dans la crainte que les deux Toises, en se touchant, ne laissassent un petit intervalle, on a fait, au défaut de la Toise de fer, un trait très fin avec la pointe d'un canif sur la règle de bois, & on s'est servi de la Toise de fer pour mesurer la seconde Toise, en l'appliquant de nouveau au-delà du trait vu à la Loupe. Il restoit encore à prendre la mesure de la partie de la règle au-delà des 12 pieds jusqu'à la glace:
elle

elle a été prise entre les pointes trempées & très fines d'un compas à verge, & l'ayant portée sur la Toise de fer graduée, on a eu par le moyen du Micrometre dont ce compas est garni, & qui divise la ligne en 240 parties, le reste de la mesure avec les fractions de ligne, au moins aussi exactement que les deux premières Toises.

Cette mesure n'est pas celle du Pendule, qui ne doit être compté que depuis le point d'inflexion au-dessous de la pince jusqu'au centre d'oscillation commun de la boule & du fil; & pour le trouver, il est nécessaire d'avoir exactement leurs dimensions & leurs poids.

On a, je crois, jusqu'à présent considéré le poids du fil comme nul, eu égard à celui de la boule, ce qui a fait que l'on a pris avec raison pour le centre d'oscillation du Pendule celui de la boule; & en effet le poids du fil dans le Pendule à seconde pouvoit n'être d'aucune considération: mais comme la longueur du fil devient quadruple dans le Pendule à doubles secondes, j'ai voulu m'assurer si on pouvoit le négliger sans conséquence.

Pour mesurer le diamètre de la boule, il m'a paru qu'un compas d'épaisseur étoit sujet à erreur, soit qu'on laissât du jeu entre le corps mesuré & les pointes du compas, soit qu'on le serrât exactement, parce que les pointes qu'on a un peu forcées, se rapprochent par leur ressort quand on retire le corps; il y a de plus la difficulté de rapporter l'ouverture d'un compas courbe sur les divisions de la Toise. Ces raisons m'ont dé-

terminé à me servir, pour mesurer le diamètre de la boule, du compas à verge, sur les poupées duquel j'ai fait attacher à vis deux plaques de cuivre posées d'équerre avec un biseau qui portoit sur la face du compas où sont marquées les divisions; les deux plaques, qui par le moyen de la vis du Micro-metre pouvoient s'approcher & s'éloigner, se touchoient par leurs biseaux sans laisser d'intervalle. C'est entre ces deux biseaux que j'ai mesuré plusieurs fois l'épaisseur de la boule par le diamètre qui avoit été vertical dans l'expérience, & en prenant un milieu entre les petites différences, je l'ai trouvé de 12 lignes $\frac{1}{2}$.

Je suppose que le centre de gravité de la boule qui a servi à l'expérience, ne diffère pas sensiblement du centre de figure, & il y a lieu de le présumer, sur ce que deux boules de la même matière & du même calibre pesoient également. Ce seroit un hazard bien singulier, que le volume des soufflures fût égal dans l'une & dans l'autre; d'ailleurs M. Bouguer a trouvé qu'une ligne cube de vuide dans une boule d'un pouce de diamètre, quand ce vuide seroit situé à la plus grande distance possible de la ligne de direction, supposition qui excède la vraisemblance, ne dérangerait le centre de gravité que d'une si petite quantité, qu'elle est entièrement à négliger.

La longueur moyenne du fil dans mes expériences du Pendule à doubles secondes, étoit de 2 tois. 5 pouc. 5 lignes.

Le poids de la boule, de 6 onces 1 gros

grains; & en y joignant celui des Mouches qui y étoient collées, 6 onces 1 gros 18 grains.

Le poids du fil, $\frac{1}{4}$ de grain.

Maintenant si on appelle P le poids de la boule, a son rayon, p le poids du fil, b la longueur du fil augmentée du rayon de la boule, & qu'on cherche l'expression de la petite quantité, dont le centre commun d'oscillation de la boule & du fil est au-dessus du centre de la boule, on trouvera

$$\frac{\frac{1}{2}p \times ab - \frac{1}{2}pb - \frac{1}{2}p - \frac{1}{2}P \times aa'}{\frac{1}{2}p - P \times b - \frac{1}{2}ap}$$

$$\frac{\frac{1}{2}p - P \times b - \frac{1}{2}ap}{\frac{1}{2}p - P \times b - \frac{1}{2}ap}$$

Et substituant les nombres précédens en la place des lettres, on trouvera que dans notre Pendule à doubles secondes le centre d'oscillation étoit plus haut que le centre de gravité d'environ un soixantième de ligne; & comme elle doit être beaucoup moindre encore dans le Pendule à secondes, il n'est pas besoin d'un nouveau calcul pour juger que la différence entre les centres d'oscillation & de gravité dans le Pendule à secondes, peut être négligée sans conséquence, & regardée comme nulle.

Par les cinq expériences du Pendule à secondes, qui ont été faites avec le plus d'exactitude, & qui ont le mieux réussi, j'ai conclu la longueur du Pendule à secondes; savoir.

DATES	DEGRÉS du Thermometre.	LONGUEURS du Pendule à secondes, résultant de chaque expérience.
DES EXPERIENCES.		
Par la 1 ^{re} du 17 Septembre 1735.	1026 . . .	36 pouc. 7 lign. $\frac{6}{10}$
2 ^{de} du 18 dudit	1021 à 22	36 . . . 7 $\frac{14}{10}$
3 ^{me} du 20 dudit	1023 . . .	36 . . . 7 $\frac{6}{10}$
4 ^{me} dudit jour	1025 . . .	36 . . . 7 $\frac{6}{10} \frac{1}{2}$
5 ^{me} du 22 dudit	1026 . . .	36 . . . 7 $\frac{6}{10} \frac{1}{2}$

On voit que de cinq expériences, quatre donnent le même résultat à un soixantième de ligne près, desquelles quatre, trois ont été faites en différens jours avec des Pendules inégaux, & avec quelque différence dans la révolution de l'Horloge. Il est vrai que par la seconde le Pendule à secondes vient plus long que par les autres de huit soixantièmes de ligne, ou de plus d'un huitième; mais j'ai lieu de soupçonner que le fil s'est allongé vers la fin de l'expérience, la mouche ayant commencé à se détacher dans son milieu. Or il est clair que le fil ayant été supposé dans le calcul de la longueur trouvée par la mesu-

re, c'est-à-dire, plus long qu'il n'étoit réellement dans le tems de l'expérience, la longueur conclue du Pendule à secondes doit excéder la véritable.

* Dans le cours de ces expériences j'ai remarqué que le fil de pite, qui passe communément pour n'être pas susceptible des changemens de l'air, l'est effectivement moins qu'un autre fil, mais y est cependant sujet, avec cette différence que l'humidité, au-lieu de le raccourcir, l'allonge, ce que j'ai éprouvé en le mouillant: la petite plaque mobile qui peut se hausser & baisser, donnoit une grande facilité pour reconnoître & mesurer ces différences de longueur.

J'ai aussi éprouvé depuis, en faisant l'expérience du Pendule à secondes, qu'en laissant le fil lâche & soulagé du poids de la boule pendant quelque tems, si on le laisse pendre ensuite, chargé du poids de la boule, il est sensiblement plus court, & ne reprend sa première longueur qu'après un assez grand nombre de vibrations. C'est après avoir pris une mesure exacte du Pendule, en approchant la glace jusqu'à ce qu'elle touchât la boule, que l'ayant posée sur un appui pendant quelques heures, je me suis aperçu ensuite qu'il s'en falloit quelquefois d'un quart de ligne & plus qu'elle ne touchât la glace: la différence eût été de plus d'une ligne sur un Pendule quadruple, si elle suit la proportion des longueurs du fil.

J'o-

* Les trois dernières expériences ont été faites le même jour & avec le même Pendule, qui n'a été mesuré qu'à la fin de la dernière.

J'omets, afin d'éviter une excessive longueur, les précautions à prendre pour s'assurer que le Pendule & le balancier commencent leurs vibrations dans le même instant; pour éviter, en lâchant la boule, une espece de tressaillement qui a divers inconvéniens, & un tournoyement sur son centre qui dure très longtems d'un sens & de l'autre, & qui accourcit & allonge le fil alternativement; enfin pour déterminer le Pendule à osciller dans un même plan, & dans un plan perpendiculaire à la direction de la pince, &c.

Je n'avois regardé l'expérience du Pendule de 12 pieds, que comme une préparation à celle du Pendule à secondes. Après avoir déduit de mes premières observations la longueur de celui-ci, j'ai voulu voir si l'expérience directe du Pendule à secondes me donneroit le même résultat; mais j'ai senti en même tems que si la précision avoit été nécessaire dans la première expérience, elle devenoit encore plus indispensable dans celle-ci, où, en se trompant d'une même quantité, on devoit commettre une erreur quadruple. Il est vrai que la longueur du Pendule à secondes de 3 pieds quelques lignes, pouvant être comprise entre les pointes d'un compas à verge, la mesure peut être prise en une seule fois, ce qui est un avantage; mais l'embaras étoit de prendre exactement cette mesure avec les pointes du compas. Cette opération ne se peut faire qu'en l'air, où l'on n'a pas de point d'appui. Il faut être deux pour se servir de cet instrument, & il n'est pas toujours bien aisé de concerter les mouvemens,
on.

on court risque de couper le fil avec les pointes, de heurter la boule & de la mettre en branle. L'épaisseur de la mouche fait un nouvel obstacle; mais le plus grand de tous, & celui qui paroît inévitable avec un compas à verge ordinaire, c'est que les pointes étant coniques, & le dessous de la pince quarrée étant plan, l'une des pointes ne peut toucher le point de suspension du fil, que le compas ne perde sa situation verticale. Le même inconvénient se trouve par rapport à la boule, à laquelle l'autre pointe ne peut être tangente, à moins que la verge ne s'incline. Toutes ces difficultés, & sur-tout la dernière, m'ont fait avoir recours à un autre moyen:

J'ai fait attacher à vis à la poupée * *A* du compas à verge, qui est menée par la vis *S* du micrometre *Q*, une petite lame de cuivre d'environ une ligne d'épaisseur & de 8 lignes environ de faillie avec un biseau *CE* en dessous, qui touche immédiatement les divisions; dans cette lame est entée une cheville ou clavette *D* d'environ une ligne d'épaisseur, semblable à une clef d'instrument à cordes; autour de cette clef est roulé le fil *FG* du Pendule qui tombe le long de cette lame, & est saisi entre elle & une autre petite lame *K* dont elle est doublée dans sa partie inférieure; & qui se serre contre elle immédiatement par le moyen d'une vis *I*, ce qui tient lieu de pince, & donne un point de suspension sur le compas même. J'ai fait garnir l'autre poupée *H* d'un morceau de bois équarri *L*

Ii. 6.

ou

où elle étoit engagée dans une mortoise, & affermie entre deux vis *M*; ce morceau de bois portoit une glace de miroir *O* ajustée, comme dans la première expérience, perpendiculairement à la verge de fer. En cet état, j'ai fixé la poupée inférieure *H*, 37 pouces au dessous de la poupée *A* qui porte le micrometre, en telle sorte que le plan de la glace rasât juste le trait de la division, dont une moitié, vue à la Loupe, paroissoit au dessus de la glace. Le compas à verge ainsi disposé, pour le fixer dans une situation verticale, j'ai fait entrer son extrémité inférieure garnie de papier dans le canon du pied d'un petit quart de cercle qui s'est trouvé de calibre, & l'ayant placé vis-à-vis de ma Pendule, à quelques pouces de distance en avant, il m'a été aisé de caller le pied par le moyen de ses vis & du Pendule même qui me servoit d'à-plomb. La distance du fil à la verge du compas étoit d'environ 7 lignes, afin que la boule dont le rayon étoit d'un demi-pouce, ne touchât pas la verge. Je me suis assuré avec le compas que la distance entre le fil & l'arrête de la verge étoit égale en-haut & en-bas; & comme sur une longueur de plus de 3 pieds la tringle pouvoit faire ressort & s'ébranler par en-haut, sa partie supérieure étoit reçue dans une mortoise pratiquée dans une pièce de bois attachée à la muraille, & le tout étant bien affermi, en plaçant l'œil vis-à-vis de la Pendule dans l'alignement d'une des faces du compas, le fil paroissoit raser la vive-arrête dans toute sa longueur.

Tout

Tout étant ainsi disposé, je n'avois plus qu'à mettre le Pendule en mouvement, & observer ses vibrations. J'avois soin de lui donner une longueur fort approchante de celle qu'il devoit avoir pour battre les secondes, en sorte qu'il s'accordoît avec le Pendule à une ou deux vibrations près, en plus ou en moins, pendant une heure & demie, deux heures, ou deux heures & demie que duroient les oscillations, car celles du Pendule à secondes étoient aussi sensibles après deux heures & demie que celles du Pendule quadruple l'étoient après cinq quarts d'heure. Je n'examine point ici la cause de cette différence. Quand les vibrations devenoient imperceptibles, je tournois l'aiguille *R* du micrometre pour faire descendre la poupée mobile *A* jusqu'à ce que la boule commençât à toucher en un point la surface de la glace *O*: alors je remarquois quelle division marquoit l'aiguille, ce qui me donnoit la mesure du Pendule en 240^{mes} de ligne, & cela immédiatement, sans avoir à transporter cette mesure sur la Toise. Je pouvois à loisir réitérer l'expérience, soit avec le même Pendule, soit en l'allongeant ou le raccourcissant, en desserrant la vis *I*, & tournant la clef *D* en dedans ou en dehors, le tout avec la plus grande commodité & toute la précision que je pouvois desirer; en sorte que quoique les erreurs dans la mesure tirent ici quatre fois plus à conséquence que dans l'expérience du Pendule à doubles secondes, je ne puis cependant douter, vu l'extrême facilité de mesurer celui-ci en une seule opération, & par le

mojen d'une verge de fer, que sa mesure n'ait été plus précise que celle du grand Pendule, qui n'a pu être mesuré qu'à plusieurs reprises & sur une règle de bois. Voici le résultat de huit expériences faites sur le Pendule à secondes.

D A T E S DES EXPERIENCES.	Durée de l'expé- rience.	DEGRE du Thermometre pendant l'expérience.	L O N G U E U R S du Pendule à secondes; résultant de chaque expérience.	
Par la 1 ^{re} du 7 Octobre 1735.	1 ^h 30'	1021.	36 pouc. 7 lign.	$\frac{11}{10}$
2 ^{de} du 8 dudit	1 30	1025.	36 . . . 7 . . .	$\frac{11}{10}$
3 ^{me} du 9 dudit	2 30	1024.	36 . . . 7 . . .	$\frac{11}{10}$
4 ^{me} dudit jour	2 0	1025.	36 . . . 7 . . .	$\frac{11}{10}$
5 ^{me} du 10 dudit	2 0	1024 $\frac{1}{2}$	36 . . . 7 . . .	$\frac{11}{10}$
6 ^{me} dudit jour	2 30	1025.	36 . . . 7 . . .	$\frac{11}{10}$
7 ^{me} dudit jour	2 25	1025.	36 . . . 7 . . .	$\frac{11}{10}$
8 ^{me} du 11 dudit	2 20	1025.	36 . . . 7 . . .	$\frac{11}{10}$

Je n'ai autre chose à dire sur ces expériences, si ce n'est que j'ai quelques raisons pour tenir la dernière pour suspecte d'erreur, & que de toutes c'est la 5^{me.}, la 6^{me} & la 7^{me} dont j'ai été le plus satisfait. Elles ont été faites avec le même Pendule, le même jour, par une même température d'air, le Thermomètre n'ayant point ou très peu varié. La moindre a duré deux heures. La mesure du Pendule a été prise à la fin de chacune, & s'est toutes les trois fois trouvée parfaitement conforme & dans la même division du micromètre. Une autre raison qui me fait préférer ces trois expériences aux autres, c'est que le Pendule s'accordoit parfaitement avec l'Horloge, dont je connoissois l'état, le Pendule & le balancier s'étant suivis pendant sept heures en trois reprises, seconde pour seconde; au-lieu que dans les autres expériences où l'un des deux devançoit l'autre de quelques secondes, & où ils ne se retrouvoient d'accord qu'après un intervalle, il peut y avoir quelque erreur dans la détermination du rapport de leurs vibrations. Par toutes ces raisons, c'est à ces trois expériences que je m'en tiens pour déterminer la longueur du Pendule, que je fixerois par conséquent à 36 pouc. 7 lign. $\frac{1}{4}$ ou un quart. J'avoue que cette mesure excède d'environ un huitième de ligne celle que j'avois conclue par le Pendule à doubles secondes: je ne ferai point d'efforts pour concilier ces différences, je dirai seulement qu'en mesurant le grand Pendule en plusieurs opérations, & en portant une mesure au bout d'une autre, je ne croyois pouvoir errer que

que par excès, la ligne droite étant la plus courte d'un point à l'autre, & qu'il se peut faire que cette appréhension m'ait fait tomber dans l'extrémité opposée, par exemple; en couvrant trop avec la Toise l'épaisseur du trait marqué avec le canif; & en portant les pointes du compas à verge trop au dedans du trait. Si d'un côté cette dernière mesure du Pendule s'éloigne de ma première détermination, d'un autre elle me rapproche de celle de M^{rs} Godin & Bouguer, qui, à quelque légère différence près, ont fixé sa longueur à 36 pouc. 7 lignes $\frac{1}{2}$: il y a entre nous un douzième de ligne de différence. Je n'oserois me flater ni présumer que ma mesure soit la plus exacte; je puis seulement répondre que je n'ai rien omis de tout ce qui a été en mon pouvoir, & qui m'a paru devoir donner une plus grande précision.



OBSERVATIONS

DU THERMOMETRE,

Faites à Paris pendant l'année M. DCCXXXV.

*Comparées avec celles qui ont été faites sous la
Ligne, à l'Isle de France, à Alger, & en
quelques-unes de nos Isles de l'Amérique.*

Par M. DE REAUMUR.

DANS l'Histoire de l'Académie de l'année 1696 on trouve des Observations de M. de la Hire sur le froid & le chaud de cette année : tant que ce célèbre Académicien a vécu, il a continué ses observations du Thermometre, & d'en publier les résultats. Après sa mort, de semblables observations furent faites par M. Maraldi; & après le décès de M. Maraldi, elles l'ont été par M. Maraldi son neveu. Dans un tems où on avoit moins de curiosité qu'aujourd'hui pour les observations physiques, & où l'on ne voyoit peut-être pas autant de quelle utilité elles peuvent être, M. de la Hire crut que c'en étoit assez par rapport au Thermometre, de publier dans les Mémoires de l'Académie, à quelle hauteur s'étoit élevée la liqueur du sien, le jour de chaque année où elle avoit monté le plus, & jusqu'où elle étoit descendue,

due, le jour où elle s'étoit trouvée le plus bas; c'est-à-dire, qu'il crut qu'il suffisoit au Public, & même à bien des Savans, d'apprendre quel jour de chaque année il avoit fait plus chaud, & quel jour il avoit fait plus froid à Paris. M^{rs} Maraldi, qui ont continué les Observations thermométriques après M. de la Hire, s'en sont tenus à donner pour chaque année un résultat pareil à celui que ce Savant étoit en usage de donner. Depuis que l'on fait faire des Thermometres dont les degrés sont comparables, depuis qu'on en peut avoir dont les degrés ont des valeurs fixes, il m'a paru qu'on seroit bien aise de savoir un peu plus sur les degrés de froid & de chaud de chaque année, que ne nous en apprennent les résultats dont je viens de parler: qu'on verroit avec plaisir des comparaisons du plus grand froid & du plus grand chaud de chaque mois, qui nous apprendroient à combien de variations est sujet l'état de l'air dans lequel nous vivons: qu'on seroit bien aise, & qu'il ne seroit pas inutile de pouvoir comparer ces changemens de l'air de notre climat avec ceux de l'air de différens climats. C'est ce qui me détermina à donner quatre résultats des observations du Thermometre pour chaque mois de l'année; savoir, une observation du plus grand froid du matin, une observation du plus grand froid de l'après-midi, une observation du plus grand chaud du matin, & une observation du plus grand chaud de l'après-midi; & de les disposer dans des Tables où la comparaison des plus grands degrés de
froid.

froid & de chaud de tous les mois de l'année se pourroit faire d'un coup d'œil. Lorsque je lus la première de ces Tables à l'Académie, quelques-uns de nos Messieurs, & M. de Mairan entre autres, penserent qu'il n'en falloit pas rester là ; qu'il convenoit de donner la suite complete des observations du Thermometre pour tous les jours de chaque année. La crainte de grossir nos volumes par des Tables, qui semblent n'offrir rien d'agréable au Lecteur, m'empêcha d'être de leur avis ; mais j'y suis revenu quand j'ai eu fait plus d'attention aux utilités qu'on pourra retirer de ces sortes de Tables, sur-tout depuis que j'ai vu que le nombre des Observateurs du Thermometre se multiplioit, & que nous ayons lieu d'espérer d'avoir des Observations faites dans toutes les parties du Monde & dans leurs différens climats.

Je crois donc devoir donner la Table des observations du Thermometre, que j'ai faites pendant l'année 1735. Elle n'est cependant pas telle que je voudrois qu'elle fût : il seroit à souhaiter que toutes les observations fussent faites précisément dans le même lieu, & il m'est ordinaire de passer les mois de Septembre & d'Octobre en Poitou : je ne suis pas même assez sédentaire à Paris pendant le reste de l'année, je me tiens souvent à Charenton. Mais les différences qui ont été trouvées entre les observations que j'ai fait faire à Paris pendant que j'en étois absent, & celles que je faisois alors à Charenton, ces différences, dis-je, ne m'ont pas paru assez con-

considérables, pour que l'on ne puisse pas substituer les observations faites à Charenton, à celles qu'on a manqué de faire à Paris. D'ailleurs ce n'a pas toujours été aux heures les plus convenables que mes observations ont été faites ; celles du matin le devroient être vers le lever du Soleil ; & celles d'après-midi, tantôt peu après midi, & tantôt sur les deux, trois ou quatre heures, selon la saison, & même selon le jour. Dans la même saison il arrive assez souvent que ce n'est pas à la même heure que la liqueur du Thermometre parvient au plus haut terme du jour ; elle ne s'y trouve quelquefois que sur les quatre à cinq heures, quoiqu'il y ait tel autre jour d'Été où elle commencera à descendre dès deux heures, & même plutôt ; c'est ce qui ne manque pas d'arriver lorsqu'il survient de la pluie. Quoiqu'il y ait des pluies en Été que nous appellons chaudes, je n'en ai point vu tomber après midi pendant une demi-heure ou même pendant un quart-d'heure, en quelque saison que ce soit, qui n'ait refroidi l'air, dont la température étoit marquée par sept à huit, ou par un plus grand nombre de degrés au dessus de la congélation : alors la pluie de l'après-midi fait toujours descendre la liqueur du Thermometre ; qui souvent remonte dès que la pluie a cessé. Mais quelqu'un qui voudroit avoir la suite exacte de toutes les variations du Thermometre, seroit obligé de passer les jours & les nuits à suivre le mouvement de sa liqueur. Ce qu'une assiduité si pénible nous apprendroit de

de plus que ce qu'on peut savoir assez aisément, ne mérite pas qu'on se la donne; des à-peu-près sur cette matiere, comme sur tant d'autres matieres de Physique, nous suffisent. En général, il nous suffit de savoir à-peu-près quelle a été chaque jour la marche de la liqueur, & c'est ce qu'on fait, dès qu'on fait le degré le plus bas où elle s'est trouvée le matin, & le plus haut où elle est arrivée après midi. Mais ce qui est essentiel, & qu'on ne sauroit trop recommander à ceux qui veulent observer le Thermometre pour nous instruire du chaud & du froid du pays qu'ils habitent, c'est de tenir leur Thermometre à l'air extérieur, dans un lieu tourné vers le Nord, & où il ne soit pas trop exposé à être échauffé, même par les rayons réfléchis du Soleil. C'est dommage que la plus longue suite d'observations qui ait été faite sur le Thermometre, & sur le même Thermometre, l'ait été sur un Thermometre qui n'a pas été placé assez à découvert; je veux parler de celles qui ont été faites à l'Observatoire par M^{rs} de la Hire & Maraldi. On a peut-être trop songé à conserver l'instrument; on l'a mis au bas d'une Tour, qui à la vérité est découverte; mais malgré cette dernière circonstance, l'air contenu entre les murs de la Tour ne se refroidit ni ne s'échauffe jamais aussi vite & autant que l'air extérieur. Les murs presque toujours plus froids ou plus chauds que l'air extérieur, parce que ce n'est qu'à la longue que des masses si épaisses peuvent perdre ou acquérir un certain nombre

bre de degrés de chaleur, tiennent l'air de l'intérieur de la Tour dans un état différent de celui de l'air extérieur; de sorte que les observations qui ont été faites dans la Tour de l'Observatoire, ne donnent que les degrés de froid ou de chaud où s'est trouvé l'air de cette Tour, & non ceux du froid & du chaud qu'il a fait en dehors de l'Observatoire, en dehors des maisons de Paris. Les différences entre les états de ces deux airs peuvent être grandes, & seront d'autant plus grandes que les augmentations de chaud ou de froid auront été plus subites; c'est de quoi un exemple va donner quelque idée. M. Maraldi a observé que les plus grands froids que le Thermometre ait marqués en 1735, ont été ceux du 5 Février, jour où la liqueur de notre Thermometre descendit à 1 degré $\frac{1}{2}$ au dessous de la congélation, & le 27 Décembre, jour où la liqueur du même Thermometre descendit à 1 degré $\frac{2}{3}$ au dessous de la congélation: or le même 5 de Février la liqueur de notre Thermometre exposé à l'air extérieur, descendit à Paris à 3 degrés $\frac{2}{3}$ au dessous de la congélation, & le 27 Décembre à Charenton à 3 degrés $\frac{2}{3}$. Le plus grand chaud de l'air de la Tour de l'Observatoire a été marqué le 15 Juillet par 24 degrés; dès le 14 Juillet la liqueur de notre Thermometre monta à 25 degrés $\frac{1}{2}$, & le 16 elle s'éleva à 25 degrés $\frac{1}{2}$. Aussi M. Maraldi qui se propose de continuer à l'avenir, comme il convient, les observations qui se font depuis si longtems dans cette Tour, se propose-t-il de

de

NOVEMBRE. [1735.]				D	
Jours	Degr. du mat.	Degrés d'après-midi.		Jours	Degr. du n
	Heures. Degrés.	Heures.	Degrés.		Heures. Deg
1	à 7 à 3	à 2 $\frac{1}{2}$ à 10 $\frac{3}{4}$		1	à 7 à
2	7 1 $\frac{1}{3}$	2 $\frac{1}{2}$ 9		2	7
3	 1 $\frac{1}{3}$	 10		3	
4	 1 $\frac{1}{4}$	 10		4	
5	 1 $\frac{1}{2}$	 8 $\frac{1}{2}$		5	
6	 1 $\frac{1}{3}$	 12		6	
7	 6 $\frac{2}{3}$	 11 $\frac{1}{2}$		7	
8	 6 $\frac{1}{2}$	 8 $\frac{1}{2}$		8	
9	 5 $\frac{1}{4}$	 8		9	
10	 4 $\frac{1}{4}$	 5 $\frac{3}{4}$		10	
11	 0	 2 $\frac{1}{4}$		11	
12	 1 $\frac{1}{3}$	 4 $\frac{1}{2}$		12	
13	 1 $\frac{1}{3}$	 6 $\frac{1}{2}$		13	
14	 3 $\frac{1}{4}$	 4 $\frac{3}{4}$		14	
15	 4 $\frac{1}{4}$	 3 $\frac{1}{2}$		15	
16	 1	 7 $\frac{1}{4}$		16	
17	 5	 9 $\frac{1}{4}$		17	 I
18	 5 $\frac{1}{2}$	 9 $\frac{1}{2}$		18	
19	 5 $\frac{1}{2}$	 7 $\frac{1}{2}$		19	
20	 5 $\frac{1}{4}$	6 6 $\frac{1}{4}$		20	
21	 6	2 $\frac{1}{2}$ 9 $\frac{1}{4}$		21	
22	 4	 6 $\frac{1}{4}$		22	
23		 9 $\frac{1}{4}$		23	
24	 2 $\frac{1}{4}$	2 5		24	
25	 1 $\frac{1}{2}$	2 $\frac{1}{2}$ 5 $\frac{1}{4}$		25	
26	 4 $\frac{1}{4}$	 8		26	
27	 8 $\frac{1}{2}$	 10 $\frac{3}{4}$		27	
28	 8	 10 $\frac{1}{2}$		28	
29	 6	 10		29	
30	 6 $\frac{1}{4}$	2 12		30	
				31	

EMBRÉ.

Degrés d'après-midi.

Heures. Degrés.

à 2 $\frac{1}{2}$ à 10 $\frac{1}{2}$ 2 $\frac{1}{2}$ 10 $\frac{1}{2}$ 10 $\frac{1}{2}$ 9 $\frac{1}{2}$ 7 $\frac{1}{2}$ 7 $\frac{1}{2}$ 8 $\frac{1}{2}$ 9 $\frac{1}{2}$ 8 $\frac{1}{2}$ 2 8 $\frac{1}{2}$ 2 8 $\frac{1}{2}$ 3 9 $\frac{1}{2}$ 2 10 $\frac{1}{2}$ 2 $\frac{1}{2}$ 6 $\frac{1}{2}$ 10 $\frac{1}{2}$ 10 $\frac{1}{2}$ 10 $\frac{1}{2}$ 10 7 $\frac{1}{2}$ 2 $\frac{1}{2}$ 7 $\frac{1}{2}$ 8 $\frac{1}{2}$ 7 $\frac{1}{2}$ 1 $\frac{1}{2}$ 1 $\frac{1}{2}$ 1 $\frac{1}{2}$ 1 $\frac{1}{2}$ 1 $\frac{1}{2}$ 1 $\frac{1}{2}$ 1 $\frac{1}{2}$ 1 $\frac{1}{2}$ 1 $\frac{1}{2}$ 1 $\frac{1}{2}$ 1 $\frac{1}{2}$ 1 $\frac{1}{2}$ 1 $\frac{1}{2}$ 1 $\frac{1}{2}$ 1 $\frac{1}{2}$ 

JUILLET.

[1755.

Jours	Degr. du mat.	Degrés d'après-midi.	Joi
	Heures. Degrés.	Heures. Degrés.	
1	à 5 $\frac{1}{2}$... à 12	à 3 à 20 $\frac{1}{4}$	
2	5 $\frac{1}{2}$... 12	3 17	
3	 11 $\frac{1}{2}$	7 15	
4	 11	3 17	
5	 10	3 19 $\frac{1}{2}$	
6	 12	2 $\frac{1}{2}$ 14 $\frac{1}{2}$	
7	 11	3 14 $\frac{1}{2}$	
8	 11 $\frac{1}{4}$	3 $\frac{1}{2}$ 19 $\frac{1}{4}$	
9	 10 $\frac{1}{2}$	3 19	
10	 12 $\frac{3}{4}$	3 19	I
11	 13 $\frac{1}{2}$	3 14	I
12	à 5 $\frac{1}{2}$... 10	3 $\frac{1}{4}$ 17 $\frac{1}{2}$	I
13	5 $\frac{1}{2}$... 13 $\frac{1}{4}$	3 19 $\frac{1}{4}$	I
14	 13	3 $\frac{1}{2}$ 25 $\frac{1}{4}$	I
15	 15 $\frac{1}{2}$	3 $\frac{1}{2}$ 24 $\frac{1}{2}$	I
16	 15	3 $\frac{1}{2}$ 25 $\frac{1}{2}$	I
17	 14 $\frac{3}{4}$	3 $\frac{1}{2}$ 19	I
18	 12 $\frac{1}{2}$	3 $\frac{1}{2}$ 19 $\frac{1}{2}$	I
19	 13	3 $\frac{1}{4}$ 16	I
20	 11	3 $\frac{1}{2}$ 10 $\frac{1}{2}$	2
21	 10	3 $\frac{1}{2}$ 16 $\frac{1}{2}$	2
22	 11 $\frac{1}{2}$	3 $\frac{1}{2}$ 17 $\frac{1}{2}$	2
23	 12	2 17	2
24	 12	3 18	2
25	 11 $\frac{1}{4}$	3 17 $\frac{1}{4}$	2
26	 12 $\frac{1}{2}$	3 $\frac{1}{4}$ 18	2
27	 15	3 19 $\frac{1}{4}$	2
28	 13	3 19 $\frac{1}{4}$	2
29	 11 $\frac{1}{2}$	3 17	2
30	 9 $\frac{1}{4}$	3 18 $\frac{1}{2}$	3
31	 12 $\frac{1}{4}$	3 24	3



35. A O U T.

Jours	Degr. du mat.	Degrés d'après-midi.
	Heures. Degrés.	Heures. Degrés.
1	à 5 $\frac{1}{2}$... à 14 $\frac{1}{2}$	à 3 à 21 $\frac{1}{2}$
2	5 $\frac{1}{2}$... 15	1 22
3	... 15	3 18 $\frac{1}{2}$
4	... 11	7 15
5	... 10 $\frac{1}{4}$	3 16 $\frac{1}{2}$
6	... 13	3 17
7	... 10	3 $\frac{1}{2}$ 16
8	... 10 $\frac{1}{2}$	3 $\frac{1}{2}$ 19
9	... 12	3 $\frac{1}{2}$ 23 $\frac{1}{2}$
10	... 14	3 $\frac{1}{2}$ 25 $\frac{1}{2}$
11	... 17	3 $\frac{1}{2}$ 21
12	... 14 $\frac{1}{2}$	3 $\frac{1}{2}$ 20
13	... 12 $\frac{1}{2}$	3 20
14	... 14 $\frac{1}{2}$	3 19
15	... 11	3 $\frac{1}{2}$ 18 $\frac{1}{2}$
16	... 11	3 19 $\frac{1}{2}$
17	...	...
18	... 10 $\frac{1}{2}$	3 $\frac{1}{2}$ 20
19	... 12	3 $\frac{1}{2}$ 22 $\frac{1}{4}$
20	... 12 $\frac{1}{2}$	3 $\frac{1}{2}$ 21
21	... 14	3 $\frac{1}{2}$ 21 $\frac{1}{4}$
22	... 12 $\frac{1}{2}$	3 $\frac{1}{2}$ 21 $\frac{3}{4}$
23	... 13 $\frac{1}{2}$	3 $\frac{1}{2}$ 22 $\frac{3}{4}$
24	... 12 $\frac{1}{2}$	3 $\frac{1}{2}$ 21 $\frac{1}{2}$
25	... 13	3 23
26	... 16 $\frac{1}{4}$	... 23 $\frac{1}{4}$
27	... 15 $\frac{1}{2}$	... 18 $\frac{3}{4}$
28	... 11	... 18 $\frac{1}{2}$
29	... 11	... 18 $\frac{1}{2}$
30	... 10 $\frac{3}{4}$	... 20
31	... 13	... 18

MBRE

M A R S.

[1735.]

Jours	Degr. du mat.	Degrés d'après-midi.	Jou
	Heures. Degrés.	Heures. Degrés.	
1	à 6 $\frac{1}{2}$ à 4 $\frac{1}{4}$	à 2 à 8	
2	6 $\frac{1}{4}$ 3	2 $\frac{1}{4}$ 6	
3	6 $\frac{1}{4}$ 0	2 $\frac{1}{2}$ 6 $\frac{1}{2}$	
4	6.... 0	2 $\frac{1}{2}$ 4 $\frac{1}{2}$	
5	 1	2 4 $\frac{1}{2}$	
6	 0	6 5	
7	 7 $\frac{1}{2}$	3 10 $\frac{1}{4}$	
8	 5	3 8	
9	 2 $\frac{1}{2}$	2 $\frac{1}{2}$ 7 $\frac{1}{2}$	
10	 5 $\frac{1}{4}$	3 $\frac{1}{4}$ 13	1
11	 6 $\frac{1}{2}$	3 10	I
12	 5 $\frac{1}{2}$	à midi 11	I
13	 6		I
14	 4 $\frac{1}{2}$	3 9	I
15	 5	2 11	I
16	 5 $\frac{1}{4}$	1 $\frac{1}{2}$ 11	I
17	 5 $\frac{1}{2}$	2 18 $\frac{1}{4}$	I
18	 7	3 13 $\frac{1}{4}$	I
19	 4 $\frac{1}{2}$	1 $\frac{1}{2}$ 10 $\frac{1}{4}$	I
20	 2 $\frac{1}{2}$	2 $\frac{1}{2}$ 8 $\frac{1}{2}$	2
21	 2 $\frac{1}{4}$	2 $\frac{1}{2}$ 6 $\frac{1}{2}$	2
22	 0	2 7 $\frac{1}{2}$	2
23	 0 $\frac{1}{4}$	2 $\frac{1}{2}$ 7 $\frac{1}{2}$	2
24	 0	2 $\frac{1}{2}$ 6 $\frac{1}{2}$	2
25	 1 $\frac{1}{4}$	3 14	2
26	 6 $\frac{1}{4}$	1 11	2
27	 7	6 $\frac{1}{4}$ 8	2
28	 4 $\frac{1}{2}$	3 10	2
29	 6 $\frac{1}{4}$	2 $\frac{1}{2}$ 10 $\frac{1}{2}$	2
30	 2 $\frac{1}{2}$	2 7	3
31	 1	3 6	



A V R I L.

egr. du mat.		Degrés d'après-midi.	
enres.	Degrés.	Heures.	Degrés.
5 ... à 2 $\frac{1}{2}$		à 2 $\frac{1}{2}$	à 7
5 0		2 $\frac{1}{2}$	7
. 4		3	8
. 5 $\frac{1}{2}$		3	7 $\frac{1}{2}$
. 4 $\frac{1}{4}$		3	9 $\frac{1}{2}$
. 5		3	9 $\frac{1}{4}$
. 5		3	9 $\frac{3}{4}$
. 4			
. 3 $\frac{3}{4}$		3	11 $\frac{1}{2}$
. 4 $\frac{1}{2}$		3	11 $\frac{1}{4}$
. 5 $\frac{1}{2}$		3	7
. 4		3	10
. 7		3	12 $\frac{3}{4}$
. 4		1 $\frac{1}{4}$	12 $\frac{1}{4}$
. 5		3	13
. 5		3	12 $\frac{1}{4}$
. 5		3	13
. 3 $\frac{3}{4}$		3	13 $\frac{1}{2}$
. 9 $\frac{1}{4}$	à midi		14
. 8		3	16 $\frac{1}{2}$
. 9 $\frac{1}{2}$		3	14
. 7 $\frac{1}{2}$		3	14
. 8		1	11
. 6 $\frac{1}{2}$		1	12
. 6		3 $\frac{1}{2}$	13 $\frac{2}{3}$
. 8		3 $\frac{1}{2}$	16 $\frac{2}{3}$
.			18 $\frac{1}{4}$
.			22 $\frac{1}{2}$
.			15
.			9

M A I.



RESULTATS *grands*
froids & les plus soit de

MAL

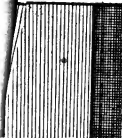


Fig. 1.



de plus de tenir un de nos Thermometres en dehors de cette même Tour. Ces Observations, qu'il sera en état de faire sans qu'il lui en coute presque aucun soin de plus que ceux qu'il prend actuellement, pourront nous dispenser à l'avenir de donner des Tables pareilles à celles qu'on va trouver ci-dessous; elles le mettront en état d'en donner de semblables, qui auront l'avantage de ne contenir que des observations faites dans le même lieu. Ce que nous avons principalement à faire remarquer dans la construction de ces Tables, c'est que tous les degrés qui sont simplement exprimés par un ou par plusieurs chiffres, sont des degrés au dessus de la congélation; mais que les degrés qui au dessus du chiffre qui les exprime, ont un trait, sont des degrés au dessous de la congélation; ainsi 3 degrés veulent dire trois degrés au dessus de la congélation, au-lieu que $\overline{3}$ veulent dire trois degrés au dessous de la congélation. Nous eussions sous-ligné les degrés au dessus de la congélation, nous eussions mis au dessous de ceux-ci un trait semblable à celui que nous avons mis au dessus des autres, si nous n'eussions remarqué que la Table en devenoit trop confuse.

Le froid de 1735 n'a pas été considérable; il n'a été qu'environ de 3 degrés $\frac{1}{2}$ au dessous de la congélation, c'est à-dire, égal à-peu-près à celui qu'on peut faire naître en Été, en mêlant dans les proportions les plus favorables, de la glace avec du salpêtre bien raffiné; au-lieu que nous avons eu des Hivers, comme celui de 1709, où le froid a été de plus de 14 degrés, où il a été plus grand que celui qui peut naître du mélange du sel ammoniac avec la glace, & presque aussi grand que celui que peut produire le mélange de glace & de sel marin. Les chaleurs de 1735 ont aussi été assez modérées, puisque la liqueur de notre Thermometre ne s'est pas élevée à plus de 25 degrés $\frac{1}{2}$: dans des Étés ordinaires, elle monte assez souvent à 27 degrés $\frac{1}{2}$ ou à 28; & dans nos Étés excessivement chauds, elle s'est élevée à près de 30 degrés. Cette année 1735 doit être mise au nombre des plus tardives; la récolte des bleds & celle des vins ont été faites au moins un mois plus tard que dans les années ordinaires. Ce qui l'a rendu tardive, n'est pas précisément de ce que la chaleur n'a pas été considérable; les bleds sont souvent mûrs quand les plus grandes chaleurs de l'Été se font sentir, & les chaleurs de l'Été n'avancent la maturité du raisin que quand elles agissent sur des terres suffisamment arrosées par les pluies: mais de deux années où les pluies auront été distribuées en égale quantité, & à-peu-près de la même manière, & cela dans les mois où elles sont les plus nécessaires, de ces deux années, dis-je, la plus précoce pour les

les grains & pour les fruits sera celle qui pendant les mois d'Avril, Mai & Juin aura eu une plus grande somme de degrés de chaleur. En 1734 les récoltes se sont faites d'assez bonne heure ; j'ai été curieux de comparer la somme des degrés de chaleur au-dessus de la congélation, désignés par ceux de notre Thermometre, qui ont agi sur la surface de la Terre de ce pays, pendant chacun de ces trois mois de 1734, avec la somme des degrés de chaleur qui ont agi pendant chacun de ces trois mois de 1735. Comme les Astronomes prennent un tems moyen pour mesurer la durée du tems vrai, j'ai pris pour chaque jour un degré de chaleur moyenne ; & cela en ajoutant les degrés du Thermometre qui ont exprimé la plus petite chaleur du matin, aux degrés qui ont exprimé la plus grande chaleur de l'après-midi ; la moitié de cette somme m'a paru pouvôir être prise pour le degré de chaleur moyenne. Par exemple, le 3 Avril 1735 à 6 heures du matin, la liqueur du Thermometre étoit à 4 degrés, & le même jour, à 3 heures après-midi, elle étoit à 8 degrés ; ces degrés ajoutés ensemble, donnent 12 degrés ; j'en prends la moitié, 6 degrés, pour l'expression du degré du chaud moyen du 3 Avril. De tous les degrés moyens du mois d'Avril 1735, je fais une somme, & j'en fais de même une de tous les degrés moyens du mois d'Avril 1734. La comparaison de ces sommes me fait voir la différence qui est entre les sommes des degrés de chaleur désignés par les degrés de Thermometre, qui ont agi pendant le même mois de chacune de ces deux années.

Mém. 1735.

Kk

En

En m'y prenant comme je viens de l'expliquer, & en suppléant par l'estime aux degrés qui ne se trouvoient pas marqués dans la Table aux heures les plus convenables, j'ai trouvé la somme des degrés moyens de chaud du mois d'Avril 1734 de 343 degrés, & celle du mois d'Avril de 1735 de 270. La somme des degrés de chaleur de Mai 1734 de 405, & celle des degrés moyens de Mai 1735 de 328. Celle des degrés de chaleur moyens de Juin 1734 de 512, & celle des degrés de chaleur moyens de Juin 1735 de 417. D'où l'on voit que la chaleur qui a agi sur la surface de la terre pendant chacun des mois d'Avril, Mai & Juin 1734, a été plus considérable que celle qui a agi pendant les mêmes mois en 1735, & d'où il suit que cette dernière année a dû être plus tardive que l'autre, comme elle l'a été. Peut-être paroitra-t-il curieux de continuer les comparaisons de cette espece, & de les pousser même plus loin, de comparer la somme entière des degrés de chaleur d'une année avec la somme entière des degrés de plusieurs autres années; de faire des comparaisons de la somme des degrés de chaleur qui agissent pendant une même année dans les pays les plus chauds, avec la somme des degrés de chaleur qui agissent dans les pays tempérés, & la somme des degrés de chaleur qui agissent dans les pays froids; de comparer entre elles les sommes des chaleurs des mêmes mois en différents pays. On fait des récoltes des mêmes grains dans des climats de température fort différente; on verra avec plaisir la comparaison de la somme des degrés de chaleur des mois

pen-

NOVEMB.	Ther.	DECr.
1734.	Jo.	Degr.
	1	23
	2	$24\frac{1}{2}$
	3	22
	4	23
	5	$23\frac{1}{2}$
	6	$24\frac{1}{3}$
	7	24
	8	<i>Id.</i>
	9	<i>Id.</i>
	10	<i>Id.</i>
	11	<i>Id.</i>
	12	<i>Id.</i>
	13	<i>Id.</i>
	14	23
	15	24
	16	$25\frac{1}{4}$
	17	25
	18	<i>Id.</i>
	19	<i>Id.</i>
	20	<i>Id.</i>
	21	$26\frac{1}{4}$
	22	25
	23	23
	24	<i>Id.</i>
	25	$24\frac{1}{2}$
	26	$25\frac{1}{4}$
	27	<i>Id.</i>
	28	<i>Id.</i>
	29	$24\frac{3}{4}$
	30	25



JUILLET.		Ther.	AOUT.	
1734.	Jo.	Degr.		Jo.
	1	19		1
	2	<i>Id.</i>		2
	3	<i>Id.</i>		3
	4	20		4
	5	<i>Id.</i>		5
	6	<i>Id.</i>		6
	7	22	Le 7 & le 8, le Thermometre étoit à 6 ^h du mat. à 17 ^d $\frac{1}{4}$ & 17 $\frac{1}{2}$, c'est le plus bas que je l'aye vu dans ce mois d'Août.	7
	8	21 $\frac{1}{4}$		8
	9	22 $\frac{1}{4}$		9
	10	23		10
	11	22 $\frac{1}{4}$		11
	12	<i>Id.</i>		12
	13	22		13
	14	21 $\frac{1}{2}$		14
	15	20 $\frac{1}{2}$		15
	16	<i>Id.</i>		16
	17	20 $\frac{1}{2}$		17
	18	20		18
	19	<i>Id.</i>		19
	20	21 $\frac{3}{4}$		20
	21	22		21
	22	20		22
	23	19		23
	24	19 $\frac{1}{2}$		24
	25	<i>Id.</i>		25
	26	<i>Id.</i>		26
	27	<i>Id.</i>		27
	28	<i>Id.</i>		28
	29	20		29
	30	21		30
	31	20		31



MARS.

Ther.

1734.

Jo.

Deg.

1	26
2	Id.
3	24
4	Id.
5	25
6	24 $\frac{1}{2}$
7	24 $\frac{2}{3}$
8	25
9	26
10	25 $\frac{2}{3}$
11	25
12	25 $\frac{1}{4}$
13	24
14	26 $\frac{1}{3}$
15	27
16	26
17	26 $\frac{1}{2}$
18	27
19	Id.
20	25 $\frac{3}{4}$
21	25 $\frac{1}{2}$
22	25
23	26
24	24 $\frac{3}{4}$
25	26 $\frac{1}{4}$
26	26 $\frac{1}{2}$
27	Id.
28	27
29	25 $\frac{1}{2}$
30	26
31	Id.

Ther.

Deg.

22 $\frac{1}{2}$
Id.
22 $\frac{1}{4}$
Id.
23
21 $\frac{1}{2}$
20 $\frac{1}{2}$
21
20 $\frac{3}{4}$
21 $\frac{1}{2}$
Id.
21 $\frac{1}{4}$
21 $\frac{1}{3}$
21 $\frac{1}{2}$
Id.
20
20 $\frac{1}{2}$
21
Id.
Id.
Id.
21 $\frac{1}{4}$
21
Id.
Id.
Id.
20 $\frac{1}{2}$
19
Id.

ET.



pendant lesquels les bleds prennent la plus grande partie de leur accroissement, & parviennent à une parfaite maturité dans les pays chauds, comme en Espagne, en Afrique, dans les pays tempérés, comme en France; & dans les pays froids, comme ceux du Nord.

Nous manquons actuellement d'observations du Thermometre faites dans les pays froids, mais nous pouvons nous promettre qu'on y en fera dès cette année aux environs du Cercle Polaire; nos Académiciens qui doivent s'y rendre pour y prendre des mesures propres à nous faire connoître la figure de la Terre, seront assurément attentifs à tout ce qui peut contribuer à étendre nos connoissances par rapport aux différens objets de la Physique: ils ne quitteront pas même la Suede sans avoir établi des correspondances avec des Savans de ce Royaume, qui pourront continuer chaque année les observations de la marche de nos Thermometres. En attendant celles que nous espérons avoir des pays froids, nous allons donner celles que nous avons reçues des pays chauds.

Dans les volumes de nos Mémoires de 1733 & 1734, nous avons donné la suite des observations faites par M. Cosigny jusqu'au dernier Février de cette même année, tant à l'Isle de Bourbon qu'à l'Isle de France: nous allons rapporter celles qu'il a continué de faire pendant le reste de la même année & jusqu'au 19 Mars 1735 dans l'Isle de France, jour qu'il en partit pour se mettre en route. Nous rapporterons aussi celles qu'il a faites à différens degrés de latitude pendant sa route jusqu'au 11 Juillet qu'il arriva au Port de l'Orient.

MARS.		Thermom.		Therm.	
1735.	Jours.	Degrés.	Jours.	Degrés.	
	1	25	16	$25\frac{2}{3}$	
	2	<i>Id.</i>	17	$25\frac{2}{3}$	
	3	$25\frac{1}{2}$	18	$25\frac{1}{2}$	
	4	25	19	<i>Id.</i>	
	5	26			
	6	<i>Id.</i>			
	7	<i>Id.</i>			
	8	25			
	9	$26\frac{1}{3}$			
	10	<i>Id.</i>	La suite est observée sur Mer.		
	11	$26\frac{2}{3}$			
	12	$25\frac{1}{2}$			
	13	27			
	14	$26\frac{1}{3}$			
	15	<i>Id.</i>			

Nous n'avons dans cette Table & dans les précédentes, que peu d'observations faites le matin; M. Cossigny en a pourtant fait plusieurs vers le lever du Soleil, & il nous a d'abord écrit, & nous a dit depuis, que les plus grandes variations qu'il ait observées du matin à l'après-midi sont de 4 à 5 degrés, & que pour l'ordinaire elles ne sont que de 2 à 3 degrés. De-là il est aisé de voir que la somme des degrés de chaud d'un mois de l'Isle de France surpasseroit considérablement la somme des degrés de chaud d'un mois de ce pays, où la chaleur auroit monté aussi haut

m.
Es.

1111

1111

1111

1111

1111

1111

1111

1111

1111

H. J. J. J. J.

.2851



Latitude and Longitude.		Therm.
deg.	M.	Degrés.
16	11	13
16	28	14
16	56	13 $\frac{1}{2}$
17	14	14
18	8	13 $\frac{1}{2}$
8	10	12 $\frac{1}{4}$
7	55	12 $\frac{3}{4}$
7	37	14 $\frac{1}{4}$
7	29	12 $\frac{3}{4}$
7	7	13

J U I N.		Vetm.
1735.	Jours.	és.
	1	N.E.
	2	N.E.
	3	<i>Id</i> _{$\frac{1}{2}$}
	4	N.E. _{$\frac{3}{4}$}
	5	N.
	6	<i>Id</i>
	7	N.E. _{$\frac{1}{2}$}
	8	E.N. _{$\frac{1}{4}$}
	9	N.E.
	10	N.
Point de hauteur observée, le Soleil étant au Zénith.	11	E.N
	12	E. _{$\frac{1}{4}$} N
	13	E.
	14	<i>Id</i>
	15	E.S
	16	S.E
	17	<i>Id</i>
	18	S.
	19	S.S.
	20	<i>Id</i>
	21	S.C
	22	S.S.
	23	S.C
	24	S.O.
	25	O.
	26	N.
	27	O.S
	28	O.
	29	N.O.
	30	N.N



M A I.

d. Therm.

1735.

Journal.

Degrés.

17 18

27 *Id.*

35 *Id.*

42 19

52 *Id.*

65 20

73 $20\frac{1}{2}$

85 21

98 $21\frac{1}{2}$

101 $21\frac{1}{2}$

119 $21\frac{1}{4}$

120 $22\frac{1}{4}$

130 23

140 *Id.*

150 *Id.*

16 23 $\frac{1}{2}$

175 *Id.*

185 *Id.*

195 23

206 $22\frac{1}{2}$

213 23

221 24

231 $23\frac{1}{2}$

246 24

255 $24\frac{1}{2}$

265 *Id.*

279 $24\frac{1}{2}$

284 24

288 *Id.*

309 $23\frac{1}{2}$

322 23

Lat.

44

$\frac{1}{2} 100 \frac{1}{2}$

44

44

$\frac{1}{2} 100 \frac{1}{2}$

44

44

J U I N.



A V R I L, ann.

1735.

Forrés.

0 $\frac{1}{3}$ 1 $\frac{1}{2}$

0

0 $\frac{1}{4}$

3

3 $\frac{1}{2}$

1

1 $\frac{1}{2}$ 9 $\frac{1}{4}$

0

4.

5 $\frac{1}{2}$

4

8

7

8

7

4

6

7 $\frac{1}{2}$

5

7 $\frac{3}{4}$

6

7

4.

16 $\frac{1}{2}$

4.

17 $\frac{1}{2}$

4.

4.



*Observations faites sur
partant de l'I*

M A R S.

V

1735.

Jours.

20

21

E.

22.

23

E.

24

25

26

27

S.

28

S.

29

30

31

S.

NATIONALE

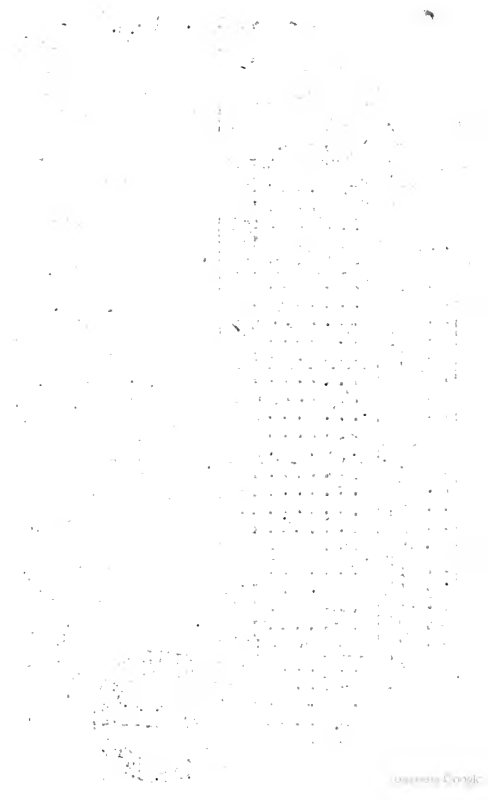
haut chaque jour qu'à l'Isle de France, ou qu'à l'Isle de Bourbon. Le 19 Août 1735 par exemple, la liqueur est montée à Paris à $25\frac{1}{2}$, & le matin elle n'étoit qu'à 14. La somme est $39\frac{1}{2}$, & le degré moyen $19\frac{1}{2}$. Le jour où la liqueur se fera élevée à l'Isle de Bourbon à 25 degrés $\frac{1}{2}$ après midi, elle aura été le matin pour le moins à 20 degrés $\frac{1}{2}$. La somme est donc 46, & alors le degré moyen est 23, & peut-être même 24 ou $24\frac{1}{2}$, pendant qu'il n'est à Paris que de $19\frac{1}{2}$.

M. Cossigny partit de l'Isle de France le 19 Mars 1735. Nous allons rapporter la suite des observations qu'il a faites en Mer depuis ce jour jusqu'au 11 Juillet qu'il entra dans le Port de l'Orient, & jour où l'on lui cassa le Thermometre qui lui avoit servi jusques-là.

Cette dernière Table des Observations de M. Cossigny nous confirme ce que ses premières Observations, imprimées dans les Mémoires de 1733, nous avoient déjà appris, qu'on peut passer la Ligne sans être exposé à de violentes chaleurs. On voit dans cette dernière Table, que pendant que M. Cossigny s'est trouvé sous la Ligne, la liqueur du Thermometre a monté au plus à 24 degrés $\frac{1}{2}$; cependant dans l'année 1735, dont les chaleurs ont été modérées à Paris, il y a eu des jours où la liqueur du Thermometre s'est élevée jusqu'à 25 degrés $\frac{1}{2}$. La même Table paroît prouver que dans des lieux qui ont à-peu-près une même latitude la chaleur en général est moins grande sur Mer que sur Terre; c'est ce que l'on peut conclurre des observations faites par M. Cossigny, depuis le 46 jusqu'au 47^{me} degré de Latitude Nord, comparées avec celles que nous avons faites à Paris dans le même tems.

M. Taitebout, ci-devant Colonel de la Ville de Paris, ayant passé au Consulat d'Alger avec un grand desir de nous faire part de tout ce que le pays qu'il alloit habiter, pourroit fournir de propre à étendre nos connoissances sur la Physique, il n'y a pas été plutôt arrivé, qu'il a commencé à faire avec soin les observations du Thermometre. On va trouver ci-dessous la suite de celles qu'il a commencées le premier Juin 1735, & qu'il a continuées pendant les mois suivans de la même année. Il ne nous a envoyé pour les mois de Juin & de Juillet que des observa-

tions



NOV E M B

A 7 ^h du matin		Pes
Jours.	Degrés.	
1. à 7 ^h ... à 18		à mi 5 $\frac{1}{4}$
2. 17 $\frac{1}{2}$		.. 5 $\frac{1}{4}$
3. 17		.. 5 $\frac{3}{4}$
4. 16 $\frac{3}{4}$		.. 4 $\frac{3}{4}$
5. 16 $\frac{1}{2}$		.. 6
6. 16 $\frac{1}{2}$		.. 6 $\frac{1}{4}$
7. 17 $\frac{1}{2}$		.. 5 $\frac{3}{4}$
8. 17 $\frac{1}{2}$		.. 5 $\frac{3}{4}$
9. 17 $\frac{1}{2}$		.. 4 $\frac{1}{2}$
10. 17		.. 5 $\frac{1}{2}$
11. 16 $\frac{1}{2}$		.. 5 $\frac{1}{4}$
12. 16		.. 4 $\frac{3}{4}$
13. 17		.. 6
14. 17		.. 6
15. 17		.. 6
16. 16 $\frac{3}{4}$		.. 6
17. 16 $\frac{1}{2}$		.. 6
18. 16 $\frac{1}{2}$		.. 6
19. 16		.. 5
20. 15		.. 5 $\frac{1}{2}$
21. 15		.. 4 $\frac{1}{4}$
22. 15 $\frac{1}{2}$		.. 5
23. 15		.. 5 $\frac{1}{4}$
24. 15		.. 5
25. 15		.. 5 $\frac{1}{4}$
26. 14 $\frac{3}{4}$		.. 6
27. 14 $\frac{1}{2}$		.. 5 $\frac{1}{2}$
28. 14		.. 4 $\frac{1}{2}$
29. 14		.. 5
30. 14		.. 6
		.. 5



S E P T E M B R

A 6 ^h du matin.		Peu ap.
Jours.	Degrés.	
1. à 6 ^h	à 22 $\frac{1}{2}$	à
2.	22	
3.	21 $\frac{1}{2}$	
4.	21 $\frac{1}{4}$	
5.	21 $\frac{1}{2}$	
6.	22	
7.	22	
8.	21	
9.	20 $\frac{1}{4}$	
10.	19 $\frac{1}{4}$	
11.	20	
12.	20	
13.	20	
14.	20	
15.	20	
16.	20	
17.	20	
18.	20 $\frac{1}{2}$	
19.	20 $\frac{1}{2}$	
20.	20 $\frac{1}{4}$	
21.	19 $\frac{1}{4}$	
22.	19	
23.	19 $\frac{1}{4}$	
24.	19	
25.	19	
26.	19	
27.	19 $\frac{1}{2}$	
28.	20	
29.	20	
30.	19 $\frac{3}{4}$	



Observation faites

J U I N.		
Vers 3 ^h après-midi.		
Jours.	Degrés.	Jours
1. à 3 ^h $\frac{1}{2}$... à 16		
2.	19	$\frac{1}{2}$
3.	19	$\frac{1}{2}$
4.	19	$\frac{1}{2}$
5.	18 $\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}$
6.	18	$\frac{1}{2}$
7.	18	
8.	18 $\frac{1}{2}$	
9.	19	
10.	19	nté
11.	19	e la
12.	20	u à
13.	20	
14.	19	$\frac{1}{2}$
15.	20	
16.	20	4
17.	19	4
18.	20	$\frac{1}{2}$
19.	20	$\frac{1}{4}$
20.	20	
21.	21	3
22.	21	$\frac{1}{2}$
.	20	$\frac{1}{2}$
.	20	3
.	21	4
.	22	4
.	22	3 $\frac{1}{4}$
.	21	4
.	22	5
.	22	5



tions faites vers les 3 heures après-midi. Il a redoublé d'attention pour les mois suivans, pendant lesquels il a observé le Thermometre vers le lever du Soleil, & une ou deux autres fois encore avant midi; il l'a observé à midi, & deux ou trois fois après midi jusqu'à 4 à 5 heures. Nous ne rapporterons pourtant pour chaque jour de ces derniers mois que la première de ses observations du matin, & celle de midi ou de peu après. Ce qui nous fait choisir celles de cette dernière heure, c'est qu'il paroît que c'est le tems où la chaleur est la plus grande à Alger; souvent la liqueur du Thermometre y commence à descendre dès une heure après-midi.

Il paroît par les observations précédentes, qu'il n'y a pas eu à Alger en 1735, de jours plus chauds que ceux de nos Etés ordinaires; que les passages du chaud au froid s'y font peu à peu, & non par d'aussi grands sauts que dans ce pays; mais le degré de chaleur moyenne y est beaucoup plus considérable par la même raison. Communément la liqueur ne parcourt à Alger que 2 à 3 degrés par jour, au lieu qu'il y a tel jour où elle parcourt dans ce pays-ci plus de 12 degrés, ce qui arrive sur-tout en Eté. On trouve même dans nos observations du mois d'Octobre, que le 13 la liqueur parcourut 15 degrés; le matin elle étoit à 0, je vis de la glace dans la campagne; & à 3 heures elle s'éleva à 15 degrés. Des causes particulieres concourent à produire les variations considérables de froid & de chaud; ces variations différentes en différentes saisons, ne dépendent pas précisément de la longueur des jours ou de celle des nuits, puisque nous avons des variations dans les mois de Septembre dont on n'a point d'exemple à Alger, à l'Isle de Bourbon ou à l'Isle de France. Nous sommes situés de maniere que les Vents, selon le côté d'où ils viennent, donnent à notre Atmosphere une température fort différente de celle qu'elle prendroit si c'étoit toujours le même air qui fût échauffé par la présence du Soleil, ou refroidi par son absence. Il est bien bizarre, par exemple, que le 20 Juillet, tems de l'année où il devoit faire le plus chaud chez nous, la liqueur du Thermometre ne se soit élevée qu'à 10 degrés $\frac{1}{2}$; & que

que le 17 de Décembre à 7 heures du matin, un des jours & une des heures de l'année où il devoit faire plus froid, la liqueur fût à 10 degrés $\frac{1}{2}$, c'est-à-dire, qu'il fit à peu-près aussi chaud que le 20 Juillet. Enfin le 30 Novembre à 2 heures, la liqueur du Thermometre étoit à 12 degrés, & par conséquent la chaleur étoit sensiblement plus grande que le 20 Juillet à 3 heures.

Nous aurons assurément des observations faites avec bien de l'exaétitude, sur la chaleur des climats les plus chauds de l'Amérique: nous les devrons au voyage du Perou qui a été entrepris par trois de nos Académiciens, pour déterminer la figure de la Terre, & au séjour qu'ils feront obligés de faire presque sous la Ligne; ils sont partis de Paris bien fournis de Thermometres. Nous n'avons pas encore le détail des observations qu'ils ont faites pendant leur route, mais nous en avons déjà quelques résultats. M. Bouguer m'a écrit de Saint-Domingue, que quoiqu'il y ait fait des chaleurs difficiles à soutenir, la liqueur du Thermometre n'a jamais monté plus haut qu'elle a monté à Paris dans certains jours d'Eté, qui aussi y ont été regardés comme excessivement chauds, c'est-à-dire, aux environs de 29 degrés $\frac{1}{2}$ ou au plus à 30. Mais dans ce pays nous nous dérobons aisément à l'action d'une telle chaleur, qui n'y dure que pendant quelques jours, ou même pendant quelques heures; elle n'a pas le tems de pénétrer dans nos maisons & dans nos appartemens. Il n'en est pas de même à Saint-Domingue, où non seulement une pa-

pareille chaleur dure pendant plusieurs jours, mais où la chaleur ne diminue pas pendant la nuit, d'autant à beaucoup près qu'elle diminue dans ce pays, & où par conséquent, quand l'air commence à s'échauffer le jour suivant, il agit sur des corps qui se sont peu refroidis. M. Godin a écrit du même endroit, que pendant plusieurs jours où il a été occupé à faire les expériences de la longueur du Pendule, le Thermometre étoit le matin à environ 23 degrés, & l'après-midi à environ 27 degrés, c'étoit dans le mois de Septembre. La liqueur du Thermometre ne parcouroit alors que 4 degrés pour arriver à 27, & dans ce pays quand la liqueur monte l'après-midi à 27 degrés, elle parcourt au moins 10 à 12 degrés en montant, & la nuit suivante elle en parcourt autant en descendant.

30 degrés de chaleur approchent apparemment beaucoup du terme de la plus grande chaleur qui se fasse sentir dans les plus chauds jours des pays habités. Nous avons dit ailleurs, qu'une Poule qui couve, ne fait prendre à ses Oeufs que 32 degrés; d'où il est certain qu'il n'y a aucun pays connu & habité où la chaleur tienne la liqueur du Thermometre à 32 degrés pendant 21 jours, car il y auroit des pays où les Poulets-éclorent sans avoir été couvés. Les œufs d'Oiseaux plus petits, & qui ne demandent pas à être couvés pendant un tems aussi long que ceux des Poules, nous prouvent encore qu'il n'y a pas de pays où la chaleur de 32 degrés dure pendant le tems nécessaire pour les faire éclore.

E X A M E N

De la Réponse de M. FONTAINE à mes objections contre sa Méthode pour trouver une Courbe qui touche continuellement les côtés d'un Angle constant, dont le sommet glisse dans une Courbe donnée.

Par M. CLAIRAUT. *

COMME j'étois en Laponnie lorsque M. Fontaine a donné cette Réponse, & que je n'en ai été instruit que longtems après, je n'ai pas été à portée de faire mes remarques pour les faire insérer dans le même volume.

Depuis mon retour ayant lu la réponse de M. Fontaine, elle m'a fourni les réflexions suivantes. Avant que de les examiner, je prie les Lecteurs de vouloir bien relire la Solution de M. Fontaine, p. 724, année 1734, mes objections p. 729, & sa réponse p. 738. Ce seroit grossir inutilement ce Mémoire, que de répéter ces trois articles.

La réponse de M. Fontaine étant rappelée, voici mes réflexions.

10. M. Fontaine, sans rendre justice à la force de mes objections, corrige, ou du moins change sa Solution, puisqu'il se restreint à prendre pour Q un radical. Il dit que
cela

cela doit être ainsi par son Lemme premier: cependant dans ce Lemme, il dit positivement, page 725, ligne 11, que l'on peut donner à Q telle valeur qu'on voudra, ce qui convient tant aux quantités rationnelles qu'aux irrationnelles. M. Fontaine changeant quelque chose à sa Solution, devoit, ce me semble, au moins convenir de ce que j'avois avancé dans mes objections pour l'état où étoit sa Solution avant cette correction.

2°. Mais ce changement à la Solution de M. Fontaine ne me paroît pas suffisant. Voici ce que j'y trouve encore à objecter.

Soit * AM la Courbe donnée que le sommet M de l'angle constant doit parcourir pendant que les côtés MC , MD , touchent la Courbe cherchée CD . M. Fontaine prend le sinus de l'angle TMC ou TMD

$$= \mp \frac{\frac{1}{2}\sqrt{(p-m)}}{(p+m)} \sqrt{Q} \pm \frac{1}{2\sqrt{(-m)}} \sqrt{(m-p)}.$$

$Q + 2pn$). (Je mets ici $\sqrt{Q}$ au lieu de Q , à cause que M. Fontaine veut que Q soit un radical). Et par son Lemme 2, il trouve aisément la Courbe qui touche les côtés MC & MD .

A cause des signes $\mp$ des deux radicaux de cette valeur, il paroît d'abord que M. Fontaine doit avoir deux parties CD , cd , d'une même Courbe, touchées par les angles constants $a'' MC$, $a'' Md$, quoique les Courbes CD , cd , ne soient touchées chacune en particulier que par les angles CMD , cmd , qui ne sont pas constants, mais qui sont la diffé-

rence

rence de deux angles dont la somme est constante, ainsi que je l'ai fait voir, page 734.

Si l'on fait attention ensuite que le cosinus de l'angle CMT dont la valeur est $\pm \frac{1}{2} \sqrt{Q}$

$$\pm \frac{1}{2\sqrt{(p+m)}} \sqrt{(m-p.Q + 2pnn.)}$$

a quatre valeurs, à cause de la liberté qu'on a de prendre en $+$ ou en $-$ les signes radicaux, on ne verra plus évidemment, comme au premier coup d'œil, que les deux Courbes CD , cd , sont exprimés par la même Equation; car il se pourroit bien faire que les quatre valeurs du sinus de $*TMC$ fussent Mb , Mb' , Mb'' , Mb''' , pendant que celles des cosinus seroient ab , ab' , ab'' , ab''' , ce qui ne donneroit alors que les mêmes côtés MC , MD , prolongés, la courbe cd de la Fig. 1^{re} n'existeroit plus, & la seule courbe CD ne satisferoit pas au Problème, puisque nous avons démontré que l'angle CMD n'est pas constant, comme il étoit requis.

Cependant ce raisonnement n'est qu'un doute sur la Solution de M. Fontaine, il a besoin d'être levé pour qu'on puisse être sûr de la bonté de cette Solution, mais il ne décide pas contre. Pour n'avoir rien à désirer, nous ferons comme dans la page 733, ligne 3, de nos remarques, nous chercherons l'expression de l'angle par ses tangentes, si nous voyons que pour un même rayon $\dagger Ma$ on ait quatre tangentes af , af' , af'' , af''' , nous ne douterons nullement qu'il n'y ait deux

* Fig. 2.

† Fig. 3.

758 MEMOIRES DE L'ACADEMIE ROYALE
deux courbes CD , cd , exprimées par la
même Equation.

$\frac{p\sqrt{(pp-\phi\phi)}}{\phi}$ est la tangente de l'angle
dont le cosinus est ϕ ; mettant donc pour ϕ
sa valeur, on aura

$$\frac{p\sqrt{\left(\frac{p-m}{p+m}\right)} \cdot \sqrt{Q} + \frac{p}{\sqrt{(p-m)}} \sqrt{(m-p) \cdot Q + 2pnn}}{\sqrt{Q} - \frac{1}{\sqrt{(p+m)}} \sqrt{(m-p) \cdot Q + 2pnn}}$$

pour la tangente de l'angle GMT dans la
Courbe de M. Fontaine.

La liberté de prendre les signes $\pm$ des ra-
dicaux qui sont dans cette valeur, paroît
d'abord ne laisser aucun doute qu'il n'y ait
quatre valeurs, & que sa Solution ne soit la
bonne; mais si l'on fait attention que le nu-
mérateur de cette quantité est un multiple
du dénominateur, & que la division étant
faite, cette quantité se réduit à

$$\frac{pn \cdot (p+m) + \frac{p}{\sqrt{(p-m)}} \sqrt{(m-p) \cdot QQ + 2pnn} \cdot Q}{Q - nn}$$

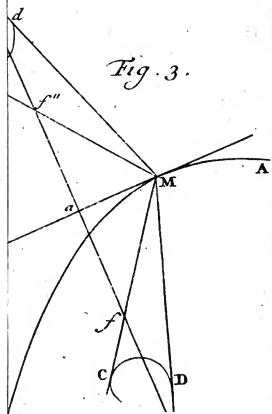
on n'aura plus alors qu'un seul radical, &
par conséquent rien que deux valeurs qui
ne donnent que la courbe MD , touchées
par les côtés d'un angle CMD qui n'est pas
constant, mais qui est la différence de deux
angles dont la somme est constante. Car si
l'on substitue les deux valeurs

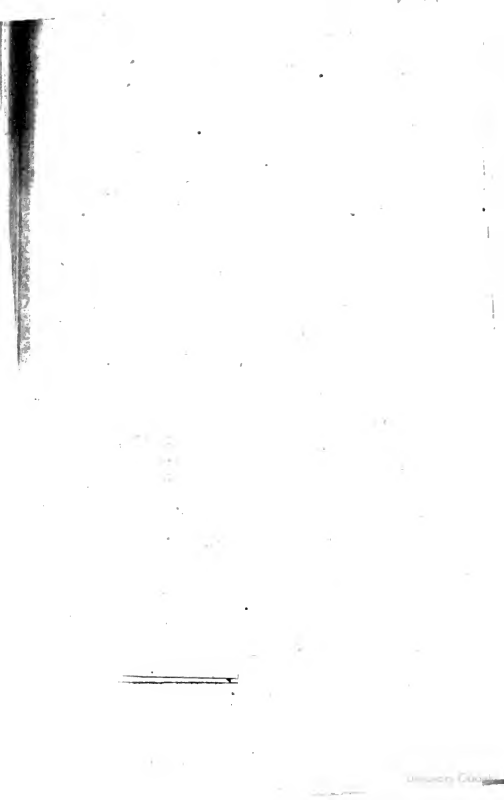
$$\frac{(p+m) \cdot pn + \frac{p}{\sqrt{(p-m)}} \sqrt{(m-p) \cdot QQ + 2pnn} \cdot Q}{Q - nn}$$

$$\& \frac{(p+m) \cdot pn - \frac{p}{\sqrt{(p-m)}} \sqrt{(m-p) \cdot QQ + 2pnn} \cdot Q}{Q - nn}$$

que

Fig. 3.





que l'on a pour les tangentes af & af' dans la formule $\frac{p^2 z + p^2 z'}{p^2 - z z'}$ qui exprime la tangente de la somme de deux angles dont les tangentes sont z & z' , on aura $\frac{p \sqrt{(pp - mm)}}{m}$ qui est constant.

Donc la somme de CMT & de DMT est constante, au lieu de la différence. Donc la Solution de M. Fontaine, dans le nouvel état où il l'a mise, n'est pas encore la vraie.

Je finirai par rappeler un exemple très simple que j'ai donné dans mes premières remarques sur la Solution de M. Fontaine, parce que cet exemple convient encore à la Solution dans son nouvel état.

Supposons que la courbe * AM soit une ligne droite, & que l'angle CMD soit droit, la valeur précédente de la tangente de l'angle TMD se réduira à $\frac{p^3 + p \sqrt{(2p^2 Q - QQ)}}{Q - pp}$, dans laquelle Q est une quantité quelconque composée de AM .

Si l'on fait donc $Q = \frac{p^3 + p^2 z}{z}$, cette valeur se réduira à $z + \sqrt{(zz - pp)}$. Or nous avons fait voir, pag. 736 & 737, que cette expression de la tangente de l'angle TMC ou TMD donnoit une parabole dont A est le foyer, & que cette parabole étoit touchée par les côtés de l'angle CMD qui n'est pas droit, mais tel que $TMf - TMf'$ est droit.

Donc, &c.

O B.

* Fig. 4.

L 12



OBSERVATIONS

METEOROLOGIQUES

faites à Utrecht pendant l'année 1735.

Extraites d'une Lettre de M. MUSSCHENBROEK,

Par M. D. U. F. A. Y.

LA plus grande hauteur du Barometre a été à Utrecht en 1735; le 14 Février à midi il étoit à 29 pouces 7 lignes $\frac{1}{4}$, il avoit été le matin & la veille d'un quart de ligne plus haut, cela revient à 28 pouces 7 lignes $\frac{1}{2}$ de pied de Roi. Sa moindre hauteur a été à 27 pouces 5 lignes, ou 26 pouces 5 lignes $\frac{1}{4}$ de notre mesure le 19 Janvier au soir.

M. Musschenbroek décrit dans sa Lettre une Tempête arrivée ce jour-là, qui fat assez considérable pour mériter que nous en fassions mention. Il commença à pleuvoir à 11 heures du matin; le vent qui avoit été très violent toute la matinée, augmenta toujours, & étoit à midi dans sa plus grande force, il étoit accompagné d'une pluie très abondante qui augmenta de même que la tempête jusqu'à 3 heures; la pluie diminua alors, en sorte qu'à 4 heures il n'en tomboit presque plus. Le vent diminua aussi un peu, mais il redoubla ensuite jusqu'à 6 heures; ce fut alors, & jusqu'à 7 heures, qu'il devint plus.

plus furieux qu'il n'avoit été, il enleva le comble de plusieurs maisons, déracina de très gros arbres, & fit une infinité d'autres dommages. Le Mercure fut dans ce moment plus bas que dans tout le reste du jour, & même de l'année. Depuis 7 heures jusqu'à 8 le vent parut s'apaiser un peu, mais alors il redoubla subitement, & fut pendant une demi-heure d'une telle violence, qu'il renversa les cheminées qui avoient été épargnées la première fois; mais il s'apaisa un peu après 9 heures du soir, & fut toujours depuis en diminuant jusqu'au lendemain matin.

Cette tempête venoit du Sud-ouest, & causa une perte infinie à la Hollande, car dans le Zuyder-zée près du Texel il périt dix-huit navires, & il en échoua plus de vingt-cinq sur le rivage; tous les autres bâtimens, qui étoient en grand nombre, perdirent leurs mats, leurs cables, leurs ancres, & furent extrêmement endommagés. Dix bâtimens échouèrent sur le rivage auprès de la Brill, deux vaisseaux périrent proche de la Zélande, deux auprès d'Anvers, & deux près le Fort St Philippe. La tempête fut horrible aussi aux environs de Lille en Flandres, il y eut non seulement plusieurs maisons d'endommagées dans la Ville, mais plus de cent mille arbres dans les campagnes voisines furent déracinés. Il tonna beaucoup à Bruxelles, ce tonnerre fut accompagné de grêle & de pluie, plusieurs personnes furent abbattues, il y eut quelques maisons renversées, & plusieurs personnes furent écrasées sous leurs ruïnes. Quarante-deux arbres très vieux & très gros fu-

rent arrachés dans le territoire appelé *Het-parle* ; le desordre fut général dans presque toutes les Villes des Provinces-Unies, mais il fut plus considérable dans celle qui étoient plus proche de la Mer. Cette tempête se fit aussi sentir en Allemagne; on dit qu'à Cleves le vent fut si violent, qu'on soupçonna qu'il s'y étoit joint un tremblement de terre, parce que plusieurs maisons furent renversées; deux bateaux périrent sur le Rhin auprès du Fort de Skenk; le vent fit à-peu-près les mêmes ravages dans le Duché d'Hanovre.

Les Côtes d'Angleterre ne furent pas exemptes de cette tempête, il y périt un grand nombre de bâtimens, dont les uns furent submergés, & les autres allèrent échouer contre les rochers & le rivage. Il y eut à Bristol un tonnerre affreux, accompagné de grêle & de pluie. Il y en eut aussi en Zélande & à Bruxelles, mais dans la plupart des autres endroits on ne s'en apperçut point, en sorte que ce terrible phénomène fut sujet à plusieurs variétés. L'heure à laquelle la tempête fut dans sa plus grande violence, varia pareillement en divers endroits; ce fut entre 3 heures $\frac{1}{2}$ & 4 heures que fut sa plus grande force à Leyde; à Magdebourg ce fut à 4 heures $\frac{1}{2}$, & sur les 6 ou 7 heures à Utrecht; la hauteur du Barometre fut moindre à Leyde qu'à Utrecht. Nous allons donner ici la Table de ces hauteurs observées dans l'une & l'autre de ces Villes pendant la durée de cette tempête, tant par M. Musschenbroek que par M. son Frere qui demeure à Leyde.

A

A UTRECHT.

A midi le Barometre		
	pouc.	lign.
étoit	à 27	11
à 3 heures ..	à 27	7
4 $\frac{1}{2}$	27	6
5 $\frac{1}{2}$	27	5 $\frac{1}{2}$
6	27	5 $\frac{1}{2}$
7	27	5
8	27	5 $\frac{1}{2}$
9	27	5 $\frac{1}{2}$
10	27	6
11	27	7

A LEYDE.

A 2 heur. après midi le Merc.		
	pouc.	lign.
étoit	à 27	6
à 3 heures ...	à 27	5
3 $\frac{1}{4}$	27	4 $\frac{1}{2}$
3 $\frac{1}{2}$	27	4 $\frac{1}{2}$
4	27	4
4 $\frac{1}{4}$	27	3 $\frac{1}{2}$
5 $\frac{1}{2}$	27	3
6 $\frac{1}{2}$	27	2 $\frac{1}{2}$
8	27	3
10 $\frac{1}{2}$	27	5 $\frac{1}{2}$

Toutes ces mesures sont prises sur le pied du Rhin, qui est à celui de France comme 139 à 144; mais il seroit inutile d'en faire la réduction, car le singulier de cette observation consiste dans le prompt changement des hauteurs du Mercure, & la différence des mesures dont on s'est servi pour les observer ne peut faire aucune différence sensible.

M. de Mairan a observé la hauteur du Barometre à plusieurs heures de la même journée, & toutes réductions faites, le Barometre se trouve avoir été plus bas à Paris qu'à Utrecht. Comme la différence de hauteur m'avoit paru très considérable entre Leyde & Utrecht, qui sont deux Villes assez voisines l'une de l'autre, j'ai écrit à M. Musschenbroek pour savoir si les deux Barometres qui avoient servi à ces observations, étoient gradués sur une même échelle: il m'a mandé depuis, qu'après une exacte perquisition, la

gra-

graduation s'étoit trouvée un peu différente, en sorte que la différence n'est pas réellement aussi grande qu'elle le paroît dans les Tables ci-dessus; mais l'inégalité des mesures publiques dont on se sert en Hollande, l'empêche de fixer exactement cette différence.

Avant que de cesser ce qui regarde cette tempête du 19 Janvier, je dois dire qu'elle a été aussi ressentie dans les Ports de France, & que peu s'en est fallu qu'elle n'ait causé un très grand desordre dans celui de Brest, la plupart des amarres qui retenoient les vaisseaux ayant été rompues, & plusieurs ayant été portés par la violence des vagues les uns contre les autres, ce qui auroit causé une très grande perte si on n'y eût apporté un prompt secours.

Le Thermometre de Fahrenheit descendit à Utrecht le 26 Dec. au 22.^{me} degré, ce qui revient au 5.^{me} de celui de M. de Reaumur, au dessous de la congélation. Sa plus grande hauteur fut le 16 Juillet à midi, il monta jusqu'au 90.^{me}, ce qui est comme le 27.^{me} $\frac{1}{2}$ de celui de M. de Reaumur.

La moindre déclinaison de l'Aiguille aimantée fut de 12^d 15' le 4 Nov. & la plus grande de 15^d 20' le 22 Juin; elle resta près d'un mois au-delà de 15 degrés, & diminua dans la suite.

La plus grande inclinaison a été de 77 degrés les 2, 3, 11 & 14 Mars, & la moindre de 70^d 45' le 10 Juin.

La quantité d'eau de pluie a été de 26 pouc. 1 ligne $\frac{1}{2}$, & l'évaporation de 23 pouc. 2 lign. mesure du Rhin.

Suivant

Suivant des Observations Météorologiques faites à Rome par M. de Revillas en 1735, & envoyées à l'Académie par M. Amelot, Ministre & Secrétaire d'Etat, la quantité d'eau de pluye tombée en cette Ville a été

En Janvier	5	pouces de France.	0, 881
Février	0		0, 630
Mars	4		0, 980
Avril	2		0, 560
Mai	2		0, 521
Juin	3		0, 024
Juillet	0		0, 000
Août	1		0, 123
Septembre	2		0, 681
Octobre	3		0, 574
Novembre	0		0, 281
Décembre	3		0, 883

Total de la pluye tombée
à Rome en 1735, est de 31 pouc. de France, 0, 138



OBSERVATION D'UN PARASALENE,

faite à Paris la nuit du 7 au 8 Moi 1735.

Par M. GRANDJEAN DE FOUCHY.

JE commençai à appercevoir ce phénomène vers les onze heures & un quart. L'air étoit chargé de vapeurs & de quelques nuages, mais ces derniers étoient assez près de l'horizon; & comme le vent étoit S. O.
Mém. 1735. M m &

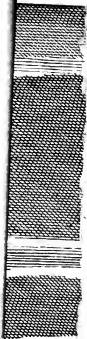
& la Lune vers le S. S. E. ils me laissèrent quelque tems la liberté d'observer le phénomène, & de déterminer la grandeur de ses principales parties avec un Astrolabe marin, instrument assez commode pour ces sortes d'observations.

La Lune étoit élevée d'environ 21 degrés; elle paroissoit assez claire, mais elle avoit une legere couronne de rayons qui se réunissoient en deux bandes, l'une parallele, & l'autre perpendiculaire à l'horizon, & formoient une espece de croix blanche dont les branches après avoir diminué de largeur & d'éclat, dispa-roissoient à 12 degrés ou environ de distance de la Lune.

A 23 degrés, du côté de l'Orient, dans la direction de la branche horizontale de la croix, paroissoit le Paraselene composé d'une lumiere blanchâtre assez vive. La partie tournée vers la Lune étoit ronde & assez mal terminée, celle qui lui étoit opposée, étoit moins claire, & se terminoit en une longue queue de lumiere sensible jusqu'à 10 à 11 degrés.

Par le milieu du Paraselene passoit un Cercle lumineux qui s'étendoit à même distance tout autour de la Lune, jusqu'aux nuages près de l'horizon qui en déroboient la vue. Ce Cercle étoit d'une lumiere très vive, sur-tout dans sa partie supérieure, où il me paroissoit un commencement d'Arc renversé, à-peu-près comme je l'ai exprimé dans la figure. La lumiere de ce Cercle n'étoit vive que dans la largeur de 2 à 3 degrés, après quoi elle diminueoit insensiblement jusqu'à celle de 7 ou 8 degrés, où il dispa-roissoit entierement.

A





A 23 degrés & plus de ce Cercle, c'est-à-dire, à 47 degrés ou environ de la Lune, il en paroïssoit un second concentrique au premier, mais d'une lumière très foible, & qui n'avoit pas plus de 2 degrés de largeur; son sommet étoit élevé d'environ 68 degrés sur l'horizon.

Ces deux Cercles n'étoient interrompus que par les nuages, & le phénomène dura en cet état jusqu'à plus de minuit, que des nuages le déroberent à ma vue.

~~~~~  
OBSERVATIONS METEOROLOGIQUES

FAITES A L'OBSERVATOIRE ROYAL  
PENDANT L'ANNÉE M. DCCXXXV.

Par M. MARALDI. \*

*Observations sur la quantité de la Pluie.*

|                | pouc. lign.        |                 | pouc. lign.        |
|----------------|--------------------|-----------------|--------------------|
| En Janvier ... | 1 10 $\frac{1}{2}$ | En Juillet .... | 1 10 $\frac{1}{2}$ |
| Février ...    | 0 2 $\frac{1}{2}$  | Août ..... 0    | 10 $\frac{1}{2}$   |
| Mars ..... 0   | 10                 | Septembre. 1    | 3                  |
| Avril ..... 1  | 2 $\frac{1}{2}$    | Octobre... 0    | 5 $\frac{1}{2}$    |
| Mai ..... 2    | 4 $\frac{1}{2}$    | Novembre. 0     | 2 $\frac{1}{2}$    |
| Juin ..... 1   | 10 $\frac{1}{2}$   | Décembre. 0     | 10 $\frac{1}{2}$   |
|                | <u>8 3 3</u>       |                 | <u>5 7</u>         |

Donc la somme totale de la pluie tombée en 1635 a été de 13 pouces 10 lignes  $\frac{1}{2}$ , qui mar-

7 7 Janvier 1736.

Mm 2



marque une année sèche par rapport à 17 pouces qu'on prend pour l'année commune. Il paroît extraordinaire que la pluie de cette année ait été en si petite quantité, lorsqu'on fait attention au mauvais tems qu'il a fait pendant l'Été; il est vrai cependant que les quatre mois de Mai, Juin, Juillet, & Août ont fourni autant d'eau que les huit autres mois ensemble, & que la pluie des trois premiers & trois derniers mois de l'année, qu'on peut prendre pour six mois d'Hiver, n'est que le tiers de la pluie tombée pendant toute l'année.

*Observations sur le Thermometre.*

Le froid de l'année 1735 n'a pas été considérable, puisque le Thermometre ordinaire, qui est toujours le même dont on s'est servi depuis plus de 60 ans, & qui marque le tempéré à 48 degrés, & la gelée à 31 degrés, n'est descendu qu'à 27 degrés le 5 de Février par un vent de Nord-Est, & celui de M. de Reaumur n'est descendu qu'à 1 degré  $\frac{1}{2}$  au-dessous de la congélation artificielle de l'eau. Le lendemain le vent ayant tourné au Nord-Ouest, le Thermometre de M. de Reaumur étoit déjà monté à 2 degrés  $\frac{1}{2}$  au-dessus de la congélation artificielle, & le Thermometre ordinaire à 34 degrés. Le 23 de Décembre ce Thermometre étoit à 26 degrés  $\frac{1}{2}$ , & celui de M. de Reaumur à 1  $\frac{1}{2}$  par un tems serain & un vent de Nord-Est. Les 24 & 25 du même mois l'un étoit à 28  $\frac{1}{2}$ , l'autre à 1  $\frac{1}{2}$ .

La chaleur de l'Été a été aussi très modérée, car la liqueur du même Thermometre est

est montée une seule fois à  $72^{\text{d}} \frac{1}{4}$ ; & celle du Thermometre de M. de Reaumur à  $24^{\text{d}}$  le 15 de Juillet à  $2^{\text{h}}$  après midi par un vent de Sud-Est. Le 16 du même mois elle étoit dans l'un à  $70^{\text{d}} \frac{1}{4}$ , & dans l'autre à  $1023 \frac{1}{2}$ . Le 19 & le 20 d'Août elle a été dans l'un à  $68^{\text{d}}$ ; & dans l'autre à 2021.

*Observations sur le Barometre.*

Le Barometre a marqué la plus grande élévation du Mercure à 28 pouc. 6 lignes le 14 de Février, & à 28. pouces 5 lign.  $\frac{1}{2}$  le 15 du même mois par un tems couvert & un vent de Nord; il a été plusieurs jours, avant & après, à 28 pouces 5 lignes.

Et il a marqué la moindre élévation à 27 pouc. 0 ligne le 20 de Janvier, par un tems pluvieux & un vent d'Ouest médiocre. Le 23 du même mois il étoit à 27 pouc. 3 lign. par un tems couvert & un vent de Nord foible.

*Déclinaison de l'Aiguille aimantée.*

Le 28 d'Avril 1735 une Aiguille de 4 pouc. déclinait de  $15^{\text{d}} 45'$  vers le Nord-Ouest.

Et le premier d'Octobre une autre Aiguille de 4 pouces déclinait de  $14^{\text{d}} 55'$  vers le Nord-Ouest.



## MESSIEURS DE LA SOCIÉTÉ

*Royale des Sciences, établie à Montpellier, ont envoyé à l'Académie l'Ouvrage qui suit, pour entretenir l'union intime qui doit être entre elles, comme ne faisant qu'un seul Corps, aux termes des Statuts accordés par le Roi au mois de Février 1706.*

## OBSERVATION D'UNE MOLE.

*Par M. RIDEUX.*

**L**ORSQUE la Nature paroît bizarre dans ses productions, elle détermine les hommes à deux extrémités dangereuses de crédulité ou d'incrédulité. Les uns adoptent tous les faits, quoique souvent faux, les traitent de miracles, & portent pour preuve de ceux dont on doute, ceux dont il n'est pas permis de douter. Les autres nient les faits dont ils ne peuvent rendre raison, & alleguent ceux qui se sont trouvés faux, après avoir été généralement reçus, pour rejeter les véritables: ce qui nous doit rendre circonspects dans les jugemens que nous portons des faits qui, par leur nouveauté, paroissent extraordinaires & merveilleux, quoiqu'ils ne soient qu'une suite des loix imposées aux causes secondes.

Le fait dont j'ai à parler, est de ce caractère. La Veuve d'un Marchand de Laine de Montpellier vient d'accoucher, il n'y a pas long-

longtems, d'une véritable Mole, à l'âge de soixante-dix-sept ans. Cette femme a été mere de neuf enfans, & accoucha du dernier à l'âge de cinquante-un an. Elle a toujours eu ses ordinaires bien réglés, & pour le tems & pour la quantité, jusqu'à l'âge de cinquante-quatre ans, dans laquelle année ils furent tout d'un coup supprimés, sans qu'elle se fût apperçue dans les précédens d'aucune diminution, ce qui peut faire soupçonner que cette cessation ne fut que l'effet d'une nouvelle conception. Cette femme est née avec une très bonne constitution, qu'elle a toujours conservée par une grande frugalité; elle fut pourtant attaquée d'une fièvre putride il y a quelque tems, & comme les remedes lui étoient aussi nouveaux que les maladies, j'eus peine à la résoudre d'en faire; mais les accidens de la fièvre un peu violens l'ayant rendue plus docile, elle fut saignée deux fois du bras & une fois du pied, & prit deux fois l'Emétique dans des potions purgatives. Par le secours de ces remedes, la fièvre & les accidens diminuerent, & cette diminution suffit pour qu'elle ne voulût absolument plus rien faire.

Je fus prié quinze jours après de revoir la malade, & elle me dit que depuis que je l'avois quittée, elle avoit senti par intervalle des douleurs vives dans le bas-ventre, & me marqua précisément l'endroit au bas de l'hypogastre, où je trouvai véritablement quelque résistance; mais comme la malade étoit fort ventrue, je n'en tirai pas de grands éclaircissemens. Elle me dit encore que ces

*M m 4.*

dou-

douleurs avoient été suivies d'une petite perte blanche, qui avoit même fort augmenté ce jour-là, & que depuis la nuit précédente elle avoit des envies fréquentes d'uriner & d'aller à la selle, mais souvent inutilement. Lorsque j'y retournai le lendemain, je trouvais la malade jettant les hauts cris, me disant qu'elle n'avoit pas uriné depuis le jour précédent, que la perte avoit fort augmenté, & se plaignant qu'elle sentoît en-bas des douleurs semblables à celles qu'elle avoit eu autrefois en accouchant; & en effet un moment après, dans le plus fort de ses douleurs elle urina abondamment, & un instant après cette évacuation elle se délivra d'une véritable Mole.

Après la sortie de ce corps étranger, la malade se trouva fort soulagée; la perte augmenta, devint colorée, & dura six à sept jours, après lesquels elle finit totalement, & sa bonne santé lui revint. Dans des tems plus superstitieux, la seule tendresse de cette femme pour ce corps-auroit été une preuve qu'elle en étoit la mere; elle ne voulut jamais permettre qu'on le sortît de sa chambre jusqu'à ce qu'elle fût en état de le faire enterrer elle-même, & ce fut là aussi où furent obligés de se rendre M. Caumette pour le dessiner, & M<sup>rs</sup>. Gauteron & autres habiles Anatomistes pour l'examiner, qui convinrent tous que c'étoit une véritable Mole.

Ce corps pesoit environ vingt onces, étoit fait comme une grosse Poire, & tel qu'il est représenté dans la première Figure, un peu plus convexe d'un côté que de l'autre. L'extérieur

térieur étoit d'une couleur rouge foncée, telle à-peu près que celle des arriere-faix ordinaires; elle paroissoit d'une substance autant charnue que membraneuse, dont l'épaisseur n'étoit que de deux lignes, & sa superficie étoit garnie de quantité de petits poils qui sans doute n'étoient que des bouts de vaisseaux, & qui paroissoient former des petites franges.

Ce corps est représenté ouvert dans la seconde Figure. L'ouverture en fut faite par M. Soulier, Démonstrateur royal, qui y employa le scalpel, le rasoir & les ciseaux, & il n'en vint à bout qu'à différentes reprises. Le côté *A* est entier, & le côté *B* est disséqué. Toute la substance intérieure fut partout uniforme sans aucune apparence de configuration; tout cet intérieur étoit racorni, d'un blanc gris & luisant, ressemblant assez bien par la couleur à des cartilages de veau bouilli. Il n'y parut aucun vestige de sang ni d'aucune autre humeur, ainsi nous n'avons pas dans ce cas-ci à craindre qu'une concrétion de sang ou de lymphe nous ait imposé, & que nous ayons mal qualifié ce corps du nom de *Mole*, puisque s'il y en a de véritables, comme il est très certain qu'il y en a, celle-ci en porte tous les caractères, non seulement par l'examen exact qu'en ont fait avec moi de très habiles Anatomistes, mais encore par toutes les circonstances qui ont précédé & suivi cet accouchement.

Ainsi nous pouvons assurer que ce corps, dans son origine, avoit été un Embryon, & peut-être même un Fœtus bien formé, &

accompagné de toutes ses membranes; qu'il n'avoit été métamorphosé en Mole, que parce que l'animal, par quelque cause que ce soit, n'avoit pas pu se nourrir & croître, & avoit été oblitéré avec ses membranes dans le tems que son arriere-faix avoit grossi suffisamment, pour occuper toute la cavité de la matrice dans laquelle il étoit contenu, & à laquelle il tenoit par une infinité de petits vaisseaux qui lui portoient les suc nécessaires pour sa nourriture, & qui étant rompus lorsque la mole fut séparée de sa mere nourrice, formoient la surface velue qu'on y apercevoit.

Les causes qui donnent occasion à la Mole, sont infinies; des embarras dans la veine ombilicale, ou dans son cours, un entorillement du Fœtus à son cordon, un vice dans l'esprit seminal du pere, ou dans le suc nourricier de la mere, qui l'empêche de pénétrer le tissu trop ferré de l'Embryon, quoiqu'il puisse pénétrer celui de l'arriere-faix (qui est plus en état de se conserver que l'animal, à mesure qu'il est moins éloigné de sa conception) comme une infinité d'autres causes dont la connoissance seroit aussi inutile pour en prévenir les effets, que pour nous faire connoître la cause de chaque Mole en particulier.

Ce seroit donc sans fondement qu'on voudroit nier les véritables Moles, puisque si quelque chose doit nous surprendre à leur égard, c'est de ce qu'elles ne sont pas plus fréquentes. Ce n'est pas aussi l'existence de celle-ci qui a donné occasion à ce Mémoire; mais

mais ce sont les circonstances qui l'ont accompagnée, & qui la rendent assez singulière, comme sont, le tems qu'elle a resté dans la matrice de cette femme sans donner aucun signe de sa présence, la dureté qu'elle y a acquise, & l'âge auquel la mere l'a conçue, & s'en est délivrée. C'est ce qui nous reste à développer.

Il y a tout lieu de présumer par ce qui a précédé, que cette femme conçut à l'âge de cinquante-quatre ans, & que la suppression de ses Règles qui survint alors tout d'un coup, fut une suite de cette conception. Le tems auquel l'Embryon ou le Fœtus périt, est aussi incertain & difficile à assigner que la cause qui le fit périr; mais il est très certain qu'il mourut, (s'il est permis de me servir de ce terme) & fut oblitéré dans la suite, car il n'y auroit pas eu autrement de Mole; & c'est en conséquence que le fameux Paré dit que *c'est chose assurée que toute Mole, comme une méchante & cruelle bête, tue toujours le Fœtus avec lequel elle est liée*. Quant à ce que l'animal mort ne se corrompt point, celui de Toulouse dont l'histoire est si connue, & celui dont il est parlé dans les Mémoires de l'Académie Royale des Sciences de Paris, qui demeurèrent si longtems dans le ventre de leur mere, & qu'on y trouva pétrifiés, sont bien pour le moins aussi surprenans.

L'arrière-faix de ce Fœtus, que nous appellerons présentement *Mole*, profita ainsi seul de toute la nourriture que lui fournit la mere, de sorte que cette Mole fut bien-tôt en état par son accroissement, de remplir toute.



toute la cavité de la matiere dans laquelle elle étoit enfermée. La matrice pour-lors, par une application immédiate de toute sa surface intérieure sur l'extérieure de la Mole encore molle, lui servit de moule, & lui donna sa figure telle qu'on la voit dessinée.

Cette application immédiate ( c'est-à-dire seulement contiguë ) de la Mole à la matrice, l'exposa à toute l'action de cette dernière, qui par les contractions de ses fibres musculuses, les oscillations de ses vaisseaux & le secours d'autres puissances étrangères, comprima si fort ce corps qu'elle en rendit l'intérieur inaltérable par la solidité & la dureté qu'elle lui procura, dans le tems que la surface de cette Mole, à l'épaisseur d'environ deux lignes, conserva un certain degré de mollesse par le moyen des liqueurs qui couloient dans les vaisseaux qui la tenoient suspendue à la matrice, & qui en faisoient la communication. D'ailleurs le peu de suc qui pouvoit pénétrer dans l'intérieur de ce corps, & servir à sa nourriture, devoit être extrêmement divisé, & par-là propre à y conserver la solidité, & même à l'augmenter en s'y unissant par des superficies très grandes par rapport à la masse. Ainsi voilà un corps qui en se nourrissant, devenoit plus dur tous les jours; & s'il y avoit resté davantage, il se seroit sans doute pétrifié.

Si cette Mole a eu par-là l'avantage de rester longtems dans cette matrice sans se corrompre, elle a eü aussi celui de s'y cacher par l'attache de tous ses petits vaisseaux à la surface interne de la matrice, qui tenant ce  
corps

corps également suspendu, empêchoient qu'il ne pesât sur aucun côté de la matrice, & qu'il ne pressât pas les parties voisines; & par-là cette Mole étoit hors d'état de produire aucun des symptômes qui pouvoient la faire soupçonner.

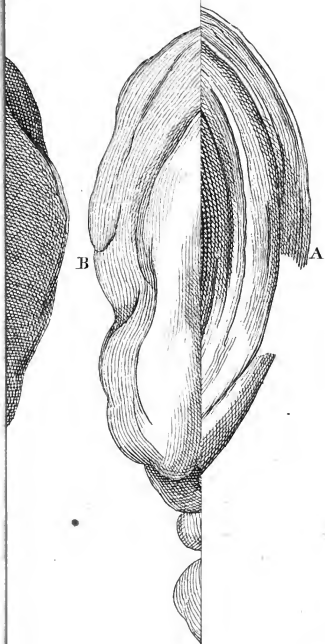
Elle y seroit peut-être encore cachée, si dans la maladie qui survint à la mere, la fièvre, les saignées & les émétiques n'avoient contribué à l'en détacher; & ce fut pour-lors que les douleurs & la perte commencèrent. Les douleurs durèrent quelque tems, parce que la Mole ne se détacha que peu à peu, & dès qu'elle le fut suffisamment pour comprimer le rectum & le col de la vessie, elle occasionna le tenesme & l'iscurie. Enfin il arriva que le lendemain au soir du jour que j'y étois revenu, cette femme se délivra de ce corps.

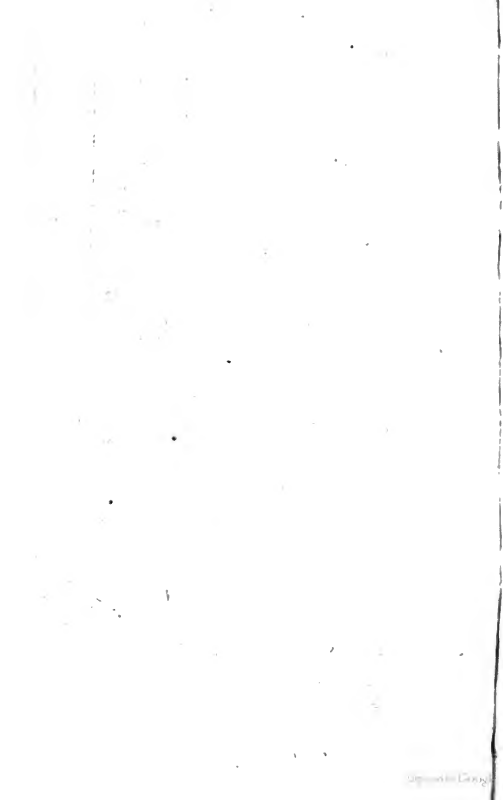
Comme elle n'avoit pas pu uriner de tout le jour, & que la vessie étoit fort tendue, cette grande tension de la vessie occasionna sans doute de fortes contractions dans tous les muscles & fibres charnues qui pouvoient la comprimer, & en exprimer l'urine qui y étoit contenue; en effet l'obstacle fut surmonté, & la malade urina beaucoup: mais comme ces puissances qui avoient comprimé la vessie, furent soutenues quelque tems dans le même état par la forte impression qui les avoit mises en action, & à portée de comprimer également la matrice, elles agirent aussi sur elle & sur la Mole qui y étoit contenue, laquelle trouvant moins de résistance pour sortir depuis que la vessie étoit  
vui.

vuidée & applatie , fut mise dehors. Cet accouchement eut les mêmes suites qu'ont les accouchemens les plus naturels. Preuve certaine que ce corps ne tenoit à la matrice que comme un arriere-faix, & qu'en étant séparé, il remettoit la matrice dans son état naturel, & la mere en parfaite santé.

**F I N.**







Faute à corriger dans l'Histoire de 1733.

Page 98. ligne 25. lisez l'Orbite de la Lune  
autour de la Terre, *au-lieu de* l'Orbite de la  
Terre.

Dans les Mémoires de 1734.

Page 734. lignes 13 & 16. lisez  $\frac{pp' + pp''}{pp - ee}$ ,  
*au-lieu de*  $\frac{p' + p''}{p - e}$ . Ligne 14. lisez tangente,  
*au-lieu de* cotangente.

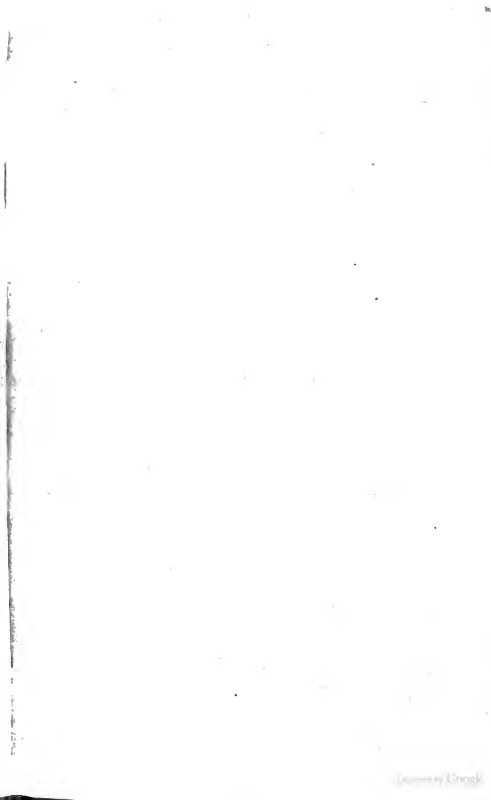
Page 735. ligne 1. lisez tangente, *au-lieu de*  
cotangente.

## AVIS AU RELIEUR.

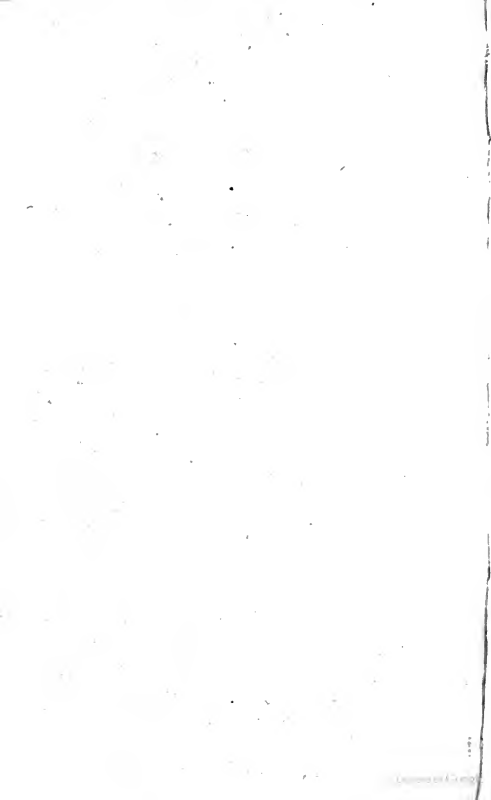
Le Relieur aura soin de conserver le papier blanc qui est à côté des Figures, afin de les faire déborder hors du Livre.

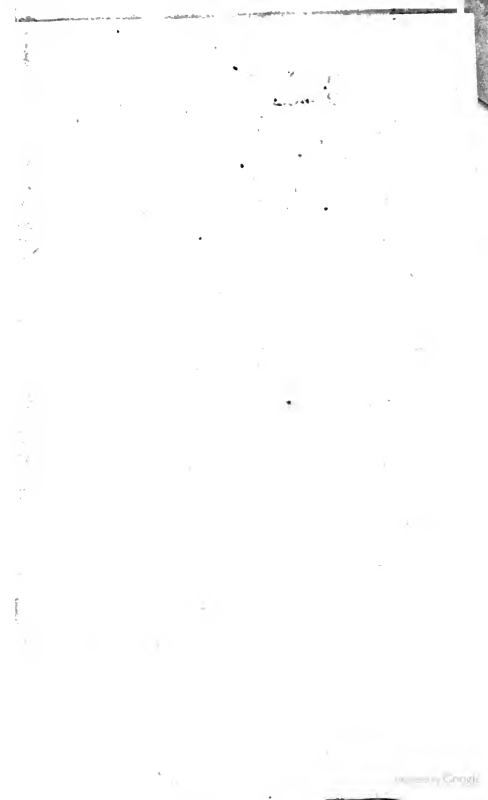
## AAN DEN BOEKBINDER.

De Boekbinder zy gewaarschouwt het papier ter zyde de Figuren niet af te snyden, maar zodaanig in te zetten, datze buiten het Boek uitflaan.









22

22

Lx

~~13~~



